69 (2)

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



Con Jos 10214565

| <u>| 1887|| | 1888|| | 1888|| 1888 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 | 1884 |</u>

(43) 国際公開日 2003 年10 月23 日 (23.10.2003)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 03/087023 A1

(51) 国際特許分類⁷: C07C 15/60, 13/66, 13/567, 211/54, C07D 209/86, 215/04, C09K 11/06, H05B 33/14, 33/22

(21) 国際出願番号: PCT/JP03/04905

(22) 国際出願日: 2003 年4 月17 日 (17.04.2003)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ: 特願2002-114400 2002年4月17日(17.04.2002) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 出光興 産株式会社 (IDEMITSU KOSAN CO., LTD.) [JP/JP]; 〒100-8321 東京都千代田区 丸の内三丁目 1番1号 Tokyo (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 *(*米国についてのみ): 池田 秀嗣 (IKEDA,Hidetsugu) [JP/JP]; 〒299-0205 千葉県 袖 ケ浦市 上泉 1 2 8 0 番地 Chiba (JP). 松浦 正英 (MATSUURA,Masahide) [JP/JP]; 〒299-0205 千葉県油ケ浦市 上泉 1 2 8 0 番地 Chiba (JP). 舟橋 正和(FUNAHASHI,Masakazu) [JP/JP]; 〒299-0205 千葉県袖ケ浦市 上泉 1 2 8 0 番地 Chiba (JP). 細川 地潮(HOSOKAWA,Chishio) [JP/JP]; 〒299-0205 千葉県袖ケ浦市上泉 1 2 8 0 番地 Chiba (JP).

- (74) 代理人: 大谷 保, 外(OHTANI,Tamotsu et al.); 〒 105-0001 東京都 港区 虎ノ門 3 丁目 2 5 番 2 号 ブリヂストン虎ノ門ビル 6 階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国 (国内): CN, IN, KR, US.
- (84) 指定国 (広域): ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

添付公開書類:

--- 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: NOVEL AROMATIC COMPOUND AND ORGANIC ELECTROLUMINESCNET ELEMENT CONTAINING THE SAME

(54) 発明の名称: 新規芳香族化合物及びそれを利用した有機エレクトロルミネッセンス素子

(57) Abstract: A novel aromatic compound having an anthracene skeleton and an asymmetric molecular structure; and an organic electroluminescent element which comprises a negative electrode, a positive electrode, and sandwiched therebetween one or more organic thin-film layers comprising a luminescent layer, wherein at least one of the organic thin-film layers contains the aromatic compound alone or as a component of a mixture. The organic electroluminescent element has a high luminance and a high luminescent efficiency, has a high color purity, and emits a blue light. It further has excellent high-temperature stability and a long life. The novel aromatic compound enables this element to be provided.

(57) 要約: 本発明は、アントラセン骨格を有し非対称な分子構造を保有する新規芳香族化合物、及び、陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層からなる有機薄膜層が挟持されている有機エレクトロルミネッセンス素子において、該有機薄膜層の少なくとも1層が、前記芳香族化合物を単独もしくは混合物の成分として含有する有機エレクトロルミネッセンス素子であり、発光輝度及び発光効率が高く、色純度が高く、青色系に発光し、さらに高温安定性に優れ長寿命の有機エレクトロルミネッセンス素子及びそれを提供可能な新規芳香族化合物を提供するものである。



明細書

新規芳香族化合物及びそれを利用した有機エレクトロルミネッセンス素子

技術分野

本発明は、新規な芳香族化合物及びそれを利用した有機エレクトロルミネッセンス素子(有機EL素子)に関し、特に、発光輝度及び発光効率が高く、色純度が高く、青色系に発光し、さらに高温安定性に優れ長寿命の有機EL素子を提供可能な新規芳香族化合物及びそれを利用した有機EL素子に関するものである。

背景技術

有機EL素子は、電界を印加することより、陽極より注入された正孔と陰極より注入された電子の再結合エネルギーにより蛍光性物質が発光する原理を利用した自発光素子である。イーストマン・コダック社のC.W.Tangらによる積層型素子による低電圧駆動有機EL素子の報告(C. W.Tangらによる積層型素子による低電圧駆動有機EL素子の報告(C. W.Tangらによる積層型素子による低電圧駆動有機EL素子の報告(C. W.Tangらによる積度L素子に関する可にないないでは、大切なされて以来、有機材料を構成材料とする有機EL素子に関する研究が盛んに行われている。Tangらは、トリス(8-ヒドロキシキノリノールアルミニウム)を発光層に、トリフェニルジアミン誘導体を正孔輸送層に用いている。積層構造の利点としては、発光層への正孔の注入効率を高めること、陰極より注入された電子をブロックして再結合により生成する励起子の生成効率を高めること、発光層内で生成した励起子を閉じ込めること等が挙げられる。この例のように有機EL素子の素子構造としては、正孔輸送(注入)層、電子輸送発光層の2層型、または正孔輸送(注入)層、発光層、電子輸送(注入)層の3層型等がよく知られている。こうした積層型構造素子では注入された正孔と電子の再結合効率を高めるため、素子構造や形成方法の工夫がなされている。

また、発光材料としてはトリス(8ーキノリノラート)アルミニウム錯体等のキレート錯体、クマリン誘導体、テトラフェニルブタジエン誘導体、ビススチリルアリーレン誘導体、オキサジアゾール誘導体等の発光材料が知られており、それらからは青色から赤色までの可視領域の発光が得られることが報告されており、カラー表示素子の実現が期待されている(例えば、特開平8-239655号公報、特開平7-138561号公報、特開平3-200289号公報等)。

また、発光材料としてフェニルアントラセン誘導体を用いた素子は特開平 8-012600 に開示されている。このようなアントラセン誘導体は青色発光材料として用いられるが、さらに高効率発光が求められていた。一方、素子寿命を伸ばすように薄膜の安定性が求められており、従来のアントラセン誘導体は結晶化し薄膜が破壊される場合が多く改善が求められていた。例えば、米国特許 059357 号明細書には、ジナフチルアントラセン化合物が開示されている。しかしこの化合物は左右及び上下の対称性の分子構造であるため、高温保存及び高温駆動において容易に配列し結晶化が生じる。また、特開 2000-273056 号公報に左右非対称のアリルアントラセン化合物が開示されているが、アントラセンジールに置換する基の一方が、単純なフェニル基やビフェニル基であり結晶化を防ぐことはできなかった。

発明の開示

本発明は、前記の課題を解決するためになされたもので、発光輝度及び発光効率が高く、色純度が高く、青色系に発光し、さらに高温安定性に優れ長寿命の有機EL素子を提供可能な新規芳香族化合物及びそれを利用した有機EL素子を提供することを目的とする。

本発明者らは、前記課題を解決するために鋭意検討した結果、高ガラス転移温度であり、かつ非対称な分子構造を保有する化合物を有機EL素子の有機薄膜層の材料として用いることにより、前記の課題を解決することを見出し本発明を解

決するに至った。

すなわら、本発明は、下記一般式 (A) 又は (B) で表される新規な芳香族化 合物である。

$$A - A r - B$$
 (A)

[式中、Arは、置換もしくは無置換のアントラセンディール基である。Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim6$ 0の複素環基又は置換もしくは無置換の炭素数 $5\sim6$ 0のアリール基である。Aは、下記一般式(1) \sim (11)から選ばれる基であり、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim3$ 0のアルキル基、又は置換もしくは無置換のフェニル基により置換されていてもよい。但し、Bがアリールアミノ基で置換されている場合は、Aはアリールアミノ基で置換されたフェニル基ではない。

3

(式中、 $Ar_1 \sim Ar_3$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ のアリール基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ のアリーレン基、 Ar_5 は置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ の 3 価の芳香族残基である。 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、置換もしくは無置換のアミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換もしくは無置換の炭

素数 $1 \sim 30$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ のアルケニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ の芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 10$ のアラルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 10$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 10$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 10$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 10$ のシリル基、又はカルボキシル基である。また、 $1 \sim 10$ と $1 \sim 10$ に結合し環状構造を形成してもよい。)〕

$$A' - Ar - Ar - B \qquad (B)$$

〔式中、Arは、置換もしくは無置換のアントラセンディール基である。Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim6$ 0の複素環基又は置換もしくは無置換の炭素数 $5\sim6$ 0のアリール基である。A は、下記一般式(2)~(12)から選ばれる基であり、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim3$ 0のアルキル基、又は置換もしくは無置換のフェニル基により置換されていてもよい。但し、Bがアリールアミノ基で置換されている場合は、A はアリールアミノ基で置換されたフェニル基ではない。

(式中、 $Ar_1 \sim Ar_3$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の炭素数 $6 \sim 30$ のアノール基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 $6 \sim 30$ のアリーレン基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 $6 \sim 30$ の 3 価の芳香族残基である。 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、

置換もしくは無置換のアミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 3~0$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ のアルケニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 4~0$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 4~0$ の 芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ の 芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ の 芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ の アラルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 3~0$ の アルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $3 \sim 4~0$ の シリル基、又はカルボキシル基である。また、Ar」とAr2及びR」とR2は、それぞれ独立に、互いに結合し環状構造を形成してもよい。式(1~2)の pは、0~2は 1~20 である。)〕

また、本発明は、陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層からなる有機薄膜層が挟持されている有機エレクトロルミネッセンス素子において、該有機薄膜層の少なくとも1層が、前記一般式(A)又は(B)で表される芳香族化合物を単独もしくは混合物の成分として含有する有機エレクトロルミネッセンス素子を提供するものである。

発明を実施するための最良の形態

本発明は、下記一般式(A)又は(B)で表される新規な芳香族化合物である

$$A - A r - B \tag{A}$$

$$A' - Ar - Ar - B \tag{B}$$

上記一般式(A)又は(B)において、Arは、置換もしくは無置換のアントラセンディール基である。

上記一般式(A)又は(B)において、Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim60$ の複素環基又は置換もしくは無置換の炭素

7

数 $5\sim6$ 0のアリール基であり、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が 1 置換した炭素数 $2\sim6$ 0の複素環基又はアルケニル基もしくはアリールアミノ基が 1 置換した炭素数 $5\sim6$ 0のアリール基であると好ましい。

Bの置換基であるアルケニル基としては、例えば、ビニル基、アリル基、1ーブテニル基、2ーブテニル基、3ーブテニル基、1,3ーブタンジエニル基、1ーメチルビニル基、スチリル基、2,2ージフェニルビニル基、2,2ージトリルビニル基、1,2ージトリルビニル基、1ーンメチルアリル基、1ージメチルアリル基、2ーメチルアリル基、2ーフェニルアリル基、3ーフェニルアリル基、3ーフェニルアリル基、1,2ージメチルアリル基、1ーフェニルアリル基、3ーフェニルアリル基、1,2ージメチルアリル基、1ーフェニルー1ーブテニル基等が挙げられる。

Bの置換基であるアリールアミノ基としては、例えば、フェニルアミノ基、ジフェニルアミノ基、ビフェニルアミノ基、ナフチルアミノ基、アントラニルアミノ基、ジトリルアミノ基、ジナフチルアミノ基、フェニルナフチルアミノ基、フェニルメチルアミノ基、ピレニルフェニルアミノ基、ビフェニルアミノ基、ビフェニルナフチルアミノ基等が挙げられる。

Bの置換又は無置換の複素環基としては、例えば、1ーピロリル基、2ーピロリル基、3ーピリジニル基、2ーピリジニル基、3ーピリジニル基、4ーピリジニル基、1ーインドリル基、2ーインドリル基、3ーインドリル基、4ーインドリル基、5ーインドリル基、6ーインドリル基、7ーインドリル基、4ーイソインドリル基、2ーイソインドリル基、5ーイソインドリル基、6ーイソインドリル基、7ーイソインドリル基、5ーイソインドリル基、3ーベンゾフラニル基、3ーベンゾフラニル基、4ーベンゾフラニル基、5ーベンゾフラニル基、6ーベンゾフラニル基、7ーベンゾフラニル基、1ーイソベンゾフラニル基、3ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベン

ゾフラニル基、7-イソベンゾフラニル基、2-キノリル基、3-キノリル基、 4-キノリル基、5-キノリル基、6-キノリル基、7-キノリル基、8-キノ リル基、1-イソキノリル基、3-イソキノリル基、4-イソキノリル基、5-イソキノリル基、6-イソキノリル基、7-イソキノリル基、8-イソキノリル 基、2ーキノキサリニル基、5ーキノキサリニル基、6ーキノキサリニル基、1 ーカルバゾリル基、2-カルバゾリル基、3-カルバゾリル基、4-カルバゾリ ル基、9-カルバゾリル基、1-フェナンスリジニル基、2-フェナンスリジニ ル基、3-フェナンスリジニル基、4-フェナンスリジニル基、6-フェナンス リジニル基、7-フェナンスリジニル基、8-フェナンスリジニル基、9-フェ ナンスリジニル基、10-フェナンスリジニル基、1-アクリジニル基、2-ア クリジニル基、3-アクリジニル基、4-アクリジニル基、9-アクリジニル基 、1,7-フェナンスロリン-2-イル基、1,7-フェナンスロリン-3-イ ル基、1,7-フェナンスロリンー4-イル基、1,7-フェナンスロリンー5 -- イル基、1,7-フェナンスロリン-6-イル基、1,7-フェナンスロリン -8-イル基、1,7-フェナンスロリン-9-イル基、1,7-フェナンスロ リンー10-イル基、1,8-フェナンスロリン-2-イル基、1,8-フェナ ンスロリンー3ーイル基、1,8-フェナンスロリンー4ーイル基、1,8-フ ェナンスロリン-5-イル基、1,8-フェナンスロリン-6-イル基、1,8 -フェナンスロリン-7-イル基、1,8-フェナンスロリン-9-イル基、1 , 8-フェナンスロリン-10-イル基、1, 9-フェナンスロリン-2-イル 基、1,9-フェナンスロリン-3-イル基、1,9-フェナンスロリン-4-イル基、1,9-フェナンスロリン-5-イル基、1,9-フェナンスロリンー 6-イル基、1,9-フェナンスロリン-7-イル基、1,9-フェナンスロリ ン-8-イル基、1,9-フェナンスロリン-10-イル基、1,10-フェナ ンスロリンー2ーイル基、1,10-フェナンスロリンー3ーイル基、1,10 -フェナンスロリン-4-イル基、1,10-フェナンスロリン-5-イル基、

2, 9-フェナンスロリン-1-イル基、2, 9-フェナンスロリン-3-イル 基、2,9ーフェナンスロリンー4ーイル基、2,9ーフェナンスロリンー5ー イル基、2,9-フェナンスロリン-6-イル基、2,9-フェナンスロリン-7-イル基、2,9-フェナンスロリン-8-イル基、2,9-フェナンスロリ ンー10-イル基、2,8-フェナンスロリン-1-イル基、2,8-フェナン スロリン-3-イル基、2,8-フェナンスロリン-4-イル基、2,8-フェ ナンスロリンー5ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー6ーイル基、2,8-フェナンスロリンー7ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー9ーイル基、2, 8-フェナンスロリン-10-イル基、2,7-フェナンスロリン-1-イル基 、2,7-フェナンスロリン-3-イル基、2,7-フェナンスロリン-4-イ ル基、2,7ーフェナンスロリンー5ーイル基、2,7ーフェナンスロリンー6 ーイル基、2,7ーフェナンスロリン-8-イル基、2,7ーフェナンスロリン - 9 - イル基、2, 7 - フェナンスロリン- 10 - イル基、1 - フェナジニル基 、2-フェナジニル基、1-フェノチアジニル基、2-フェノチアジニル基、3 - フェノチアジニル基、4-フェノチアジニル基、10-フェノチアジニル基、 1-フェノキサジニル基、2-フェノキサジニル基、3-フェノキサジニル基、 4-フェノキサジニル基、10-フェノキサジニル基、2-オキサゾリル基、4 - オキサゾリル基、5-オキサゾリル基、2-オキサジアゾリル基、5-オキサ ジアゾリル基、3-フラザニル基、2-チエニル基、3-チエニル基、2-メチ ルピロール-1-イル基、2-メチルピロール-3-イル基、2-メチルピロー ルー4-イル基、2-メチルピロールー5-イル基、3-メチルピロールー1-イル基、3-メチルピロール-2-イル基、3-メチルピロール-4-イル基、 3ーメチルピロールー5ーイル基、2-t-ブチルピロールー4ーイル基、3-(2-フェニルプロピル) ピロールー1ーイル基、2-メチルー1ーインドリル 基、4-メチルー1-インドリル基、2-メチルー3-インドリル基、4-メチ ルー 3 ーインドリル基、 2 ー t ーブチル 1 ーインドリル基、 4 ー t ーブチル 1 ー

インドリル基、2-t-ブチル3-インドリル基、4-t-ブチル3-インドリル基等が挙げられ、前記置換基を含み炭素数2~60のものである。

Bのアリール基としては、例えば、フェニル基、ナフチル基、アントラニル基、フェナンスリル基、ピレニル基、コロニル基、ビフェニル基、ターフェニル基、ピローリル基、フラニル基、チオフェニル基、ベンゾチオフェニル基、オキサジアゾリル基、ジフェニルアントラニル基、インドリル基、カルバゾリル基、ピリジル基、ベンゾキノリル基、フルオランテニル基、アセナフトフルオランテニル基等が挙げられ、前記置換基を含み炭素数5~60のものである。

上記一般式(A)において、Aは、下記一般式(1)~(11)から選ばれる基であり、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルキル基、又は置換もしくは無置換のフェニル基により置換されていてもよい。但し、Bがアリールアミノ基で置換されている場合は、Aはアリールアミノ基で置換されたフェニル基ではない。

Ar₁
Ar₂

$$(1)$$
Ar₃
Ar₄

$$(3)$$

$$(4)$$

$$Ar1
$$(6)$$

$$Ar1
$$(7)$$

$$R1
$$R2$$

$$(9)$$

$$(1 1)$$

$$Ar4
$$(1 0)$$$$$$$$$$

(1)~(11)式中、 Ar_1 ~ Ar_3 は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の炭素数 6~3 0 のアリール基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 6~3 0 のアリーレン基、 Ar_5 は置換もしくは無置換の炭素数 6~3 0 の 3 価の芳香族残基である。 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、置換もしくは無置換のアミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換も

しくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ のアルケニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ の芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のシリル基、又はカルボキシル基である。また、Arl とArl 及びRl とRl は、それぞれ独立に、互いに結合し環状構造を形成してもよい。

Ari~Ariの置換もしくは無置換の炭素数6~30のアリール基としては、例えば、フェニル基、ナフチル基、アントラニル基、フェナンスリル基、ピレニル基、コロニル基、ビフェニル基、ターフェニル基、ピローリル基、フラニル基、チオフェニル基、ベンゾチオフェニル基、オキサジアゾリル基、ジフェニルアントラニル基、インドリル基、カルバゾリル基、ピリジル基、ベンゾキノリル基、フルオランテニル基、アセナフトフルオランテニル基等が挙げられる。

Ar,の置換もしくは無置換の炭素数6~30のアリーレン基としては、フェニレン基、ナフチレン基、アントラニレン基、フェナンスリレン基、ピレニレン基、コロニレン基、ビフェニレン基、ターフェニレン基、ピローリレン基、フラニレン基、チオフェニレン基、ベンゾチオフェニレン基、オキサジアゾリレン基、ジフェニルアントラニレン基、インドリレン基、カルバゾリレン基、ピリジレン基、ベンゾキノリレン基、フルオランテニレン基、アセナフトフルオランテニレン基等が挙げられる。

R₁ 及びR₂ のハロゲン原子としては、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられる。

 R_1 及び R_2 の置換もしくは無置換のアミノ基としては、 $-NX_1X_2$ と表され、 X_1 、 X_2 の例としてはそれぞれ独立に、水素原子、メチル基、エチル基、

プロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、sーブチル基、イソブチル基、t ーブチル基、nーペンチル基、nーヘキシル基、nーヘプチル基、nーオクチル 基、ヒドロキシメチル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、 2-ヒドロキシイソブチル基、1,2-ジヒドロキシエチル基、1,3-ジヒド ロキシイソプロピル基、2,3-ジヒドロキシーt-ブチル基、1,2,3-ト リヒドロキシプロピル基、クロロメチル基、1ークロロエチル基、2ークロロエ チル基、2-クロロイソブチル基、1,2-ジクロロエチル基、1,3-ジクロ ロイソプロピル基、2,3ージクロローtーブチル基、1,2,3ートリクロロ プロピル基、ブロモメチル基、1ーブロモエチル基、2ーブロモエチル基、2ー ブロモイソブチル基、1,2-ジブロモエチル基、1,3-ジブロモイソプロピ ル基、2,3ージブロモー t ーブチル基、1,2,3ートリブロモプロピル基、 ヨードメチル基、1-ヨードエチル基、2-ヨードエチル基、2-ヨードイソブ チル基、1,2-ジョードエチル基、1,3-ジョードイソプロピル基、2,3 ージヨードー t ーブチル基、1,2,3-トリヨードプロピル基、アミノメチル 基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル基、2-アミノイソブチル基、1, 2-ジアミノエチル基、1,3-ジアミノイソプロピル基、2,3-ジアミノー t-ブチル基、1,2,3-トリアミノプロピル基、シアノメチル基、1-シア ノエチル基、2-シアノエチル基、2-シアノイソブチル基、1,2-ジシアノ エチル基、1,3-ジシアノイソプロピル基、2,3-ジシアノーtーブチル基 、1,2,3-トリシアノプロピル基、ニトロメチル基、1-ニトロエチル基、 2-ニトロエチル基、2-ニトロイソブチル基、1,2-ジニトロエチル基、1 , 3 - ジニトロイソプロピル基、2, 3 - ジニトローtーブチル基、1, 2, 3 ートリニトロプロピル基、フェニル基、1ーナフチル基、2ーナフチル基、1-アントリル基、2-アントリル基、9-アントリル基、1-フェナントリル基、 2-フェナントリル基、3-フェナントリル基、4-フェナントリル基、9-フ ェナントリル基、1ーナフタセニル基、2ーナフタセニル基、9ーナフタセニル

基、4-スチリルフェニル基、1-ピレニル基、2-ピレニル基、4-ピレニル 基、2-ビフェニルイル基、3-ビフェニルイル基、4-ビフェニルイル基、p ーターフェニルー 4 ーイル基、p ーターフェニルー 3 ーイル基、p ーターフェニ ルー2-イル基、m-ターフェニルー4-イル基、m-ターフェニルー3-イル 基、m-ターフェニルー2-イル基、o-トリル基、m-トリル基、p-トリル 基、p-t-ブチルフェニル基、p-(2-フェニルプロピル)フェニル基、3 ーメチルー2ーナフチル基、4ーメチルー1ーナフチル基、4ーメチルー1ーア ントリル基、4'ーメチルビフェニルイル基、4"ーtーブチルーpーターフェ ニルー4ーイル基、2ーピロリル基、3ーピロリル基、ピラジニル基、2ーピリ ジニル基、3-ピリジニル基、4-ピリジニル基、2-インドリル基、3-イン ドリル基、4-インドリル基、5-インドリル基、6-インドリル基、7-イン ドリル基、1-イソインドリル基、3-イソインドリル基、4-イソインドリル 基、5ーイソインドリル基、6ーイソインドリル基、7ーイソインドリル基、2 ーフリル基、3ーフリル基、2ーベンゾフラニル基、3ーベンゾフラニル基、4 ーベンゾフラニル基、5-ベンゾフラニル基、6-ベンゾフラニル基、7-ベン ゾフラニル基、1ーイソベンゾフラニル基、3ーイソベンゾフラニル基、4ーイ ソベンゾフラニル基、5-イソベンゾフラニル基、6-イソベンゾフラニル基、 7-イソベンゾフラニル基、2-キノリル基、3-キノリル基、4-キノリル基 、5-キノリル基、6-キノリル基、7-キノリル基、8-キノリル基、1-イ ソキノリル基、3ーイソキノリル基、4ーイソキノリル基、5ーイソキノリル基 、6-イソキノリル基、7-イソキノリル基、8-イソキノリル基、2-キノキ サリニル基、5-キノキサリニル基、6-キノキサリニル基、1-カルバゾリル 基、2-カルバゾリル基、3-カルバゾリル基、4-カルバゾリル基、1-フェ ナンスリジニル基、2-フェナンスリジニル基、3-フェナンスリジニル基、4 ーフェナンスリジニル基、6-フェナンスリジニル基、7-フェナンスリジニル 基、8-フェナンスリジニル基、9-フェナンスリジニル基、10-フェナンス

リジニル基、1-アクリジニル基、2-アクリジニル基、3-アクリジニル基、 4-アクリジニル基、9-アクリジニル基、1,7-フェナンスロリン-2-イ ル基、1,7-フェナンスロリン-3-イル基、1,7-フェナンスロリン-4 ーイル基、1,7-フェナンスロリン-5-イル基、1,7-フェナンスロリン -6-イル基、1,7-フェナンスロリン-8-イル基、1.7-フェナンスロ リンー9-イル基、1,7-フェナンスロリン-10-イル基、1,8-フェナ ンスロリン-2-イル基、1,8-フェナンスロリン-3-イル基、1,8-フ ェナンスロリン-4-イル基、1,8-フェナンスロリン-5-イル基、1,8 -フェナンスロリンー6-イル基、1,8-フェナンスロリン-7-イル基、1 , 8-フェナンスロリン-9-イル基、1, 8-フェナンスロリン-10-イル 基、1,9-フェナンスロリン-2-イル基、1,9-フェナンスロリン-3-イル基、1,9-フェナンスロリン-4-イル基、1,9-フェナンスロリン-5-イル基、1,9-フェナンスロリン-6-イル基、1,9-フェナンスロリ ンー 7 ーイル基、1, 9 ーフェナンスロリンー8 ーイル基、1, 9 ーフェナンス ロリン-10-イル基、1,10-フェナンスロリン-2-イル基、1,10-フェナンスロリンー3ーイル基、1,10-フェナンスロリン-4-イル基、1 , 10-フェナンスロリン-5-イル基、2, 9-フェナンスロリン-1-イル 基、2,9-フェナンスロリン-3-イル基、2,9-フェナンスロリン-4-イル基、2,9-フェナンスロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-6-イル基、2,9-フェナンスロリン-7-イル基、2,9-フェナンスロリ ン-8-イル基、2,9-フェナンスロリン-10-イル基、2,8-フェナン スロリンー1ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー3ーイル基、2,8ーフェ ナンスロリンー4-イル基、2,8-フェナンスロリン-5-イル基、2,8-フェナンスロリンー6ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー7ーイル基、2, 8-フェナンスロリン-9-イル基、2,8-フェナンスロリン-10-イル基 、2,7-フェナンスロリン-1-イル基、2,7-フェナンスロリン-3-イ

ル基、2,7-フェナンスロリン-4-イル基、2,7-フェナンスロリン-5 -イル基、2, 7-フェナンスロリン-6-イル基、2, 7-フェナンスロリン -8-イル基、2.7-フェナンスロリン-9-イル基、2,7-フェナンスロ リン-10-イル基、1-フェナジニル基、2-フェナジニル基、1-フェノチ アジニル基、2-フェノチアジニル基、3-フェノチアジニル基、4-フェノチ アジニル基、1-フェノキサジニル基、2-フェノキサジニル基、3-フェノキ サジニル基、4-フェノキサジニル基、2-オキサゾリル基、4-オキサゾリル 基、5-オキサゾリル基、2-オキサジアゾリル基、5-オキサジアゾリル基、 3-フラザニル基、2-チエニル基、3-チエニル基、2-メチルピロールー1 -イル基、2-メチルピロール-3-イル基、2-メチルピロール-4-イル基 、2-メチルピロール-5-イル基、3-メチルピロール-1-イル基、3-メ チルピロールー2ーイル基、3ーメチルピロールー4ーイル基、3ーメチルピロ ールー5-イル基、2-tーブチルピロールー4-イル基、3-(2-フェニル プロピル)ピロールー1ーイル基、2ーメチルー1ーインドリル基、4ーメチル -1-インドリル基、2-メチル-3-インドリル基、4-メチル-3-インド リル基、2-t-ブチル1-インドリル基、4-t-ブチル1-インドリル基、 2-t-ブチル3-インドリル基、4-t-ブチル3-インドリル基等が挙げら れる。

R,及びR。の置換もしくは無置換の炭素数1~30のアルキル基の例としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、sーブチル基、イソブチル基、tーブチル基、nーペンチル基、nーヘキシル基、nーヘプチル基、nーオクチル基、ヒドロキシメチル基、1ーヒドロキシエチル基、2ーヒドロキシエチル基、2ーヒドロキシイソブチル基、1,2ージヒドロキシエチル基、1,3ージヒドロキシイソプロピル基、2,3ージヒドロキシーtーブチル基、1,2,3ートリヒドロキシプロピル基、クロロメチル基、1ークロロエチル基、2ークロロエチル基、2ークロロイソブチル基、1,2ージクロロ

エチル基、1,3-ジクロロイソプロピル基、2,3-ジクロロー t - ブチル基 、1,2,3-トリクロロプロピル基、ブロモメチル基、1-ブロモエチル基、 2-ブロモエチル基、2-ブロモイソブチル基、1,2-ジブロモエチル基、1 , 3 - ジブロモイソプロピル基、2, 3 - ジブロモー t - ブチル基、1, 2, 3 ートリブロモプロピル基、ヨードメチル基、1-ヨードエチル基、2-ヨードエ チル基、2-ヨードイソブチル基、1,2-ジョードエチル基、1,3-ジョー ドイソプロピル基、2,3ージョードーtーブチル基、1,2,3ートリョード プロピル基、アミノメチル基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル基、2-アミノイソブチル基、1,2-ジアミノエチル基、1,3-ジアミノイソプロピ ル基、2,3-ジアミノーtーブチル基、1,2,3-トリアミノプロピル基、 シアノメチル基、1-シアノエチル基、2-シアノエチル基、2-シアノイソブ チル基、1,2-ジシアノエチル基、1,3-ジシアノイソプロピル基、2,3 ージシアノー t ーブチル基、1,2,3-トリシアノプロピル基、ニトロメチル 基、1-ニトロエチル基、2-ニトロエチル基、2-ニトロイソブチル基、1, 2-ジニトロエチル基、1,3-ジニトロイソプロピル基、2,3-ジニトロー tーブチル基、1,2,3-トリニトロプロピル基等が挙げられる。

 R_1 及び R_2 の置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ のアルケニル基の例としては、ビニル基、アリル基、1-ブテニル基、2-ブテニル基、3-ブテニル基、1, 3-ブタンジエニル基、1-メチルビニル基、2, 2-ジフェニルビニル基、2, 2-ジトリルビニル基、1, 2-ジトリルビニル基、1-メチルアリル基、1-ジメチルアリル基、1-ジメチルアリル基、1-フェニルアリル基、2-フェニルアリル基、3-フェニルアリル基、1, 2-ジメチルアリル基、3-フェニルアリル基、1, 2-ジメチルアリル基、1-フェニルアリル基、1, 2-ジメチルアリル基、1-フェニルー1-ブテニル基等が挙げられる。

R,及びR。の置換もしくは無置換の炭素数 $5\sim4$ 0のシクロアルキル基としては、シクロプロピル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル

基、4-メチルシクロヘキシル基等が挙げられる。

 R_1 及び R_2 の置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 3$ 0 のアルコキシ基としては 、一〇Yで表される基であり、Yの例としては、メチル基、エチル基、プロピル 基、イソプロピル基、nーブチル基、sーブチル基、イソブチル基、tーブチル 基、nーペンチル基、nーヘキシル基、nーヘプチル基、nーオクチル基、ヒド ロキシメチル基、1ーヒドロキシエチル基、2ーヒドロキシエチル基、2ーヒド ロキシイソブチル基、1,2-ジヒドロキシエチル基、1,3-ジヒドロキシイ ソプロピル基、2,3ージヒドロキシーtーブチル基、1,2,3ートリヒドロ キシプロピル基、クロロメチル基、1-クロロエチル基、2-クロロエチル基、 2-クロロイソブチル基、1,2-ジクロロエチル基、1,3-ジクロロイソプ ロピル基、2,3-ジクロローtーブチル基、1,2,3-トリクロロプロピル 基、ブロモメチル基、1ーブロモエチル基、2ーブロモエチル基、2ーブロモイ ソブチル基、1,2-ジブロモエチル基、1,3-ジブロモイソプロピル基、2 , 3 - ジブロモー t - ブチル基、1, 2, 3 - トリブロモプロピル基、ヨードメ チル基、1-ヨードエチル基、2-ヨードエチル基、2-ヨードイソブチル基、 1, 2 - ジョードエチル基、1, 3 - ジョードイソプロピル基、2, 3 - ジョー ドー t ーブチル基、1, 2, 3ートリヨードプロピル基、アミノメチル基、1-アミノエチル基、2-アミノエチル基、2-アミノイソブチル基、1,2-ジア ミノエチル湛、1,3ージアミノイソプロピル基、2,3ージアミノーtーブチ ル基、1,2,3-トリアミノプロピル基、シアノメチル基、1-シアノエチル 基、2-シアノエチル基、2-シアノイソブチル基、1,2-ジシアノエチル基 、1,3-ジシアノイソプロピル基、2,3-ジシアノーtーブチル基、1,2 , 3-トリシアノプロピル基、ニトロメチル基、1-ニトロエチル基、2-ニト ロエチル基、2-ニトロイソブチル基、1,2-ジニトロエチル基、1,3-ジ ニトロイソプロピル基、2,3-ジニトローtーブチル基、1,2,3-トリニ トロプロピル基等が挙げられる。

R1及びR2の置換もしくは無置換の炭素数5~40の芳香族炭化水素基の例としては、フェニル基、1ーナフチル基、2ーナフチル基、1ーアントリル基、2ーフェナントリル基、3ーフェナントリル基、4ーフェナントリル基、9ーフェナントリル基、1ーナフタセニル基、2ーナフタセニル基、2ーナフタセニル基、1ーピレニル基、2ーピレニル基、4ーピレニル基、2ーピフェニルイル基、3ービフェニルイル基、4ービフェニルイル基、pーターフェニルー4ーイル基、mーターフェニルー3ーイル基、pーターフェニルー2ーイル基、mーターフェニルー4ーイル基、pートリル基、mートリル基、pートリル基、pートリル基、pートリル基、pー(2ーフェニルプロピル)フェニル基、3ーメチルー2ーナフチル基、4ーメチルー1ーナフチル基、4ーメチルー1ーアントリル基、4'ーメチルビフェニルイル基、4"ーtーブチルーpーターフェニルー4ーイル基等が挙げられる。

R1及びR2の置換もしくは無置換の炭素数2~40の芳香族複素環基の例としては、1-ピロリル基、2-ピロリル基、3ーピロリル基、ピラジニル基、2ーピリジニル基、3ーピリジニル基、1ーインドリル基、2ーインドリル基、3ーインドリル基、4ーインドリル基、5ーインドリル基、6ーインドリル基、7ーインドリル基、1ーイソインドリル基、2ーイソインドリル基、3ーイソインドリル基、1ーイソインドリル基、2ーイソインドリル基、6ーイソインドリル基、7ーイソインドリル基、5ーイソインドリル基、6ーイソインドリル基、7ーイソインドリル基、2ーフリル基、3ーフリル基、2ーベンゾフラニル基、3ーベンゾフラニル基、4ーベンゾフラニル基、5ーベンゾフラニル基、6ーベンゾフラニル基、7ーベンゾフラニル基、5ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、7ーイソベンゾフラニル基、5ーイソベンゾフラニル基、6ーイソベンゾフラニル基、7ーイソベンゾフラニル基、1ーイソドリル基、5ーキノリル基、3ーキノリル基、5ーキノリル基、3ーキノリル基、5ーキノリル基、3ーイソキノリル基、3ーイソキノリル基、3ーイソキノリル基、3ーイソキノリル基、3ーイソキノ

リル基、4ーイソキノリル基、5ーイソキノリル基、6ーイソキノリル基、7ー イソキノリル基、8-イソキノリル基、2-キノキサリニル基、5-キノキサリ ニル基、6-キノキサリニル基、1-カルバゾリル基、2-カルバゾリル基、3 ーカルバゾリル基、4-カルバゾリル基、9-カルバゾリル基、1-フェナンス リジニル基、2-フェナンスリジニル基、3-フェナンスリジニル基、4-フェ ナンスリジニル基、6-フェナンスリジニル基、7-フェナンスリジニル基、8 ーフェナンスリジニル基、9ーフェナンスリジニル基、10ーフェナンスリジニ ル基、1ーアクリジニル基、2ーアクリジニル基、3ーアクリジニル基、4ーア クリジニル基、9-アクリジニル基、1.7-フェナンスロリン-2-イル基、 1, 7-フェナンスロリン-3-イル基、1, 7-フェナンスロリン-4-イル 基、1、7-フェナンスロリン-5-イル基、1、7-フェナンスロリン-6-イル基、1,7-フェナンスロリン-8-イル基、1,7-フェナンスロリン-9-イル基、1.7-フェナンスロリン-10-イル基、1.8-フェナンスロ リンー2-イル基、1,8-フェナンスロリンー3-イル基、1,8-フェナン スロリン--4-イル基、1.8-フェナンスロリン-5-イル基、1.8-フェ ナンスロリンー6-4ル基、1, 8-7ェナンスロリンー7-4ル基、1, 8-フェナンスロリン-9-イル基、1,8-フェナンスロリン-10-イル基、1 , 9-フェナンスロリン-2-イル基、1, 9-フェナンスロリン-3-イル基 、1,9-フェナンスロリンー4-イル基、1,9-フェナンスロリン-5-イ ル基、1, 9 ーフェナンスロリンー6 ーイル基、1, 9 ーフェナンスロリンー7ーイル基、1,9ーフェナンスロリンー8ーイル基、1,9ーフェナンスロリン - 10-イル基、1,10-フェナンスロリン-2-イル基、1,10-フェナ ンスロリンー 3 ーイル基、 1 . 1 0 ーフェナンスロリンー 4 ーイル基、 1 . 1 0 -フェナンスロリンー5ーイル基、2, 9ーフェナンスロリンー1ーイル基、2, 9-フェナンスロリン-3-イル基、2, 9-フェナンスロリン-4-イル基 、 2 , 9 - フェナンスロリンー 5 - イル基、 2 , 9 - フェナンスロリンー 6 - イ

ル基、2,9ーフェナンスロリンー7ーイル基、2,9ーフェナンスロリンー8 ーイル基、2.9-フェナンスロリン-10-イル基、2.8-フェナンスロリ ンー1ーイル基、2.8ーフェナンスロリンー3ーイル基、2.8ーフェナンス ロリンー4ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー5ーイル基、2,8ーフェナ ンスロリンー6ーイル基、2, 8ーフェナンスロリンー7ーイル基、2, 8ーフ ェナンスロリンー9ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー10ーイル基、2, 7-フェナンスロリン-1-イル基、2,7-フェナンスロリン-3-イル基、 2, 7-フェナンスロリン-4-イル基、2, 7-フェナンスロリン-5-イル 基、2,7-フェナンスロリンー6-イル基、2,7-フェナンスロリンー8-イル基、2.7ーフェナンスロリンー9ーイル基、2.7ーフェナンスロリンー 10-イル基、1-フェナジニル基、2-フェナジニル基、1-フェノチアジニ ル基、2一フェノチアジニル基、3一フェノチアジニル基、4一フェノチアジニ ル基、10-フェノチアジニル基、1-フェノキサジニル基、2-フェノキサジ ニル基、 8 ーフェノキサジニル基、4 ーフェノキサジニル基、10 ーフェノキサ ジニル基、2-オキサゾリル基、4-オキサゾリル基、5-オキサゾリル基、2 ーオキサジアゾリル基、5ーオキサジアゾリル基、3ーフラザニル基、2ーチエ ニル基、3ーチエニル基、2ーメチルピロールー1ーイル基、2ーメチルピロー ルー 3 ーイル基、 2 ーメチルピロールー 4 ーイル基、 2 ーメチルピロールー 5 ー イル基、3-メチルピロールー1-イル基、3-メチルピロールー2-イル基、 3-メチルピロールー4-イル基、3-メチルピロールー5-イル基、2-t-ブチルピロールー4ーイル基、3ー(2ーフェニルプロピル)ピロールー1ーイ ル基、2ーメチルー1ーインドリル基、4ーメチルー1ーインドリル基、2ーメ チルー3-インドリル基、4-メチルー3-インドリル基、2-t-ブチル1-インドリル基、4-t-ブチル1-インドリル基、2-t-ブチル3-インドリ ル基、4-t-ブチル3-インドリル基等が挙げられる。

R1 及びR2 の置換もしくは無置換の炭素数7~40のアラルキル基の例とし

ては、ペンジル基、1-フェニルエチル基、2-フェニルエチル基、1-フェニ ルイソプロピル基、2-フェニルイソプロピル基、フェニルーt-ブチル基、α ーナフチルメチル基、 $1-\alpha$ ーナフチルエチル基、 $2-\alpha$ ーナフチルエチル基、 $1-\alpha-$ ナフチルイソプロピル基、 $2-\alpha-$ ナフチルイソプロピル基、 $\beta-$ ナフ チルメチル基、 $1-\beta-$ ナフチルエチル基、 $2-\beta-$ ナフチルエチル基、 $1-\beta$ ーナフチルイソプロピル基、 $2-\beta-$ ナフチルイソプロピル基、1-ピロリルメ チル基、2-(1-ピロリル)エチル基、p-メチルベンジル基、m-メチルベ ンジル基、oーメチルベンジル基、pークロロベンジル基、mークロロベンジル 基、o-クロロベンジル基、p-ブロモベンジル基、m-ブロモベンジル基、o ーブロモベンジル基、pーヨードベンジル基、mーヨードベンジル基、oーヨー ドベンジル基、pーヒドロキシベンジル基、mーヒドロキシベンジル基、oーヒ ドロキシベンジル基、pーアミノベンジル基、mーアミノベンジル基、oーアミ ノベンジル基、pーニトロベンジル基、mーニトロベンジル基、oーニトロベン ジル基、pーシアノベンジル基、mーシアノベンジル基、oーシアノベンジル基 、1-ヒドロキシー2-フェニルイソプロピル基、1-クロロー2-フェニルイ ソプロピル基等が挙げられる。

R1 及びR2 の置換もしくは無置換の炭素数6~40のアリールオキシ基は、一〇Zと表され、Zの例としてはフェニル基、1ーナフチル基、2ーナフチル基、1ーアントリル基、2ーアントリル基、9ーアントリル基、1ーフェナントリル基、9ーアントリル基、4ーフェナントリル基、9ーフェナントリル基、3ーフェナントリル基、4ーフェナントリル基、9ーナフタセニル基、1ーピレニル基、2ーピレニル基、2ーピフェニルイル基、2ーピレニル基、2ーピフェニルイル基、5ーピフェニルイル基、4ーピフェニルイル基、pーターフェニルー4ーイル基、pーターフェニルー3ーイル基、pーターフェニルー2ーイル基、mーターフェニルー4ーイル基、mーターフェニルー3ーイル基、mーターフェニルー2ーイル基、mーターフェニルー3ーイル基、mーターフェニルー2ーイル基、mーターフェニルー3ーイル基、mーターフェニルー3ーイル基、pートリル国、pートリル国の、pートリル国、pートリル国、pートリル国、pートリール国、pートリール国、pートリー国、pートリー国、pートリル国、pートリル国、pートリー国、pートー国、pートリー国、pートリー国、pートリー国、pートー

フェニル基、p-(2-フェニルプロピル)フェニル基、3-メチルー2-ナフ チル基、4-メチル-1-ナフチル基、4-メチル-1-アントリル基、4'-メチルビフェニルイル基、4"-t-ブチル-p-ターフェニル-4-イル基、 2-ピロリル基、3-ピロリル基、ピラジニル基、2-ピリジニル基、3-ピリ ジニル基、4-ピリジニル基、2-インドリル基、3-インドリル基、4-イン ドリル基、5-インドリル基、6-インドリル基、7-インドリル基、1-イソ インドリル基、3-イソインドリル基、4-イソインドリル基、5-イソインド リル基、6-イソインドリル基、7-イソインドリル基、2-フリル基、3-フ リル基、2-ベンゾフラニル基、3-ベンゾフラニル基、4-ベンゾフラニル基 、5-ベンゾフラニル基、6-ベンゾフラニル基、7-ベンゾフラニル基、1-イソベンゾフラニル基、3-イソベンゾフラニル基、4-イソベンゾフラニル基 、5-イソベンゾフラニル基、6-イソベンゾフラニル基、7-イソベンゾフラ ニル基、2ーキノリル基、3ーキノリル基、4ーキノリル基、5ーキノリル基、 6-キノリル基、7-キノリル基、8-キノリル基、1-イソキノリル基、3-イソキノリル基、4-イソキノリル基、5-イソキノリル基、6-イソキノリル 基、7-イソキノリル基、8-イソキノリル基、2-キノキサリニル基、5-キ ノキサリニル基、6-キノキサリニル基、1-カルバゾリル基、2-カルバゾリ ル基、3ーカルバゾリル基、4ーカルバゾリル基、1ーフェナンスリジニル基、 2-フェナンスリジニル基、3-フェナンスリジニル基、4-フェナンスリジニ ル基、6-フェナンスリジニル基、7-フェナンスリジニル基、8-フェナンス リジニル基、9-フェナンスリジニル基、10-フェナンスリジニル基、1-ア クリジニル基、2-アクリジニル基、3-アクリジニル基、4-アクリジニル基 、9-アクリジニル基、1,7-フェナンスロリン-2-イル基、1,7-フェ ナンスロリンー3ーイル基、1,7ーフェナンスロリンー4ーイル基、1,7ー フェナンスロリン-5-イル基、1,7-フェナンスロリン-6-イル基、1, 7-フェナンスロリン-8-イル基、1,7-フェナンスロリン-9-イル基、

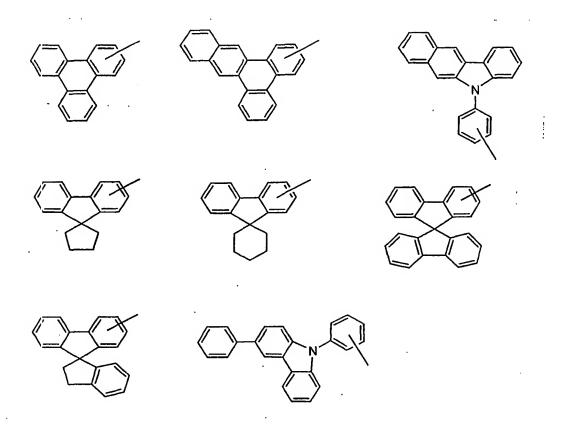
1, 7-フェナンスロリンー10-イル基、1, 8-フェナンスロリンー2-イ ル基、1,8-フェナンスロリン-3-イル基、1,8-フェナンスロリン-4 ーイル基、1,8-フェナンスロリン-5-イル基、1,8-フェナンスロリン - 6 - イル基、1,8-フェナンスロリン-7-イル基、1,8-フェナンスロ リンー 9 ーイル基、1,8ーフェナンスロリンー10ーイル基、1,9ーフェナ ンスロリンー2-イル基、1,9-フェナンスロリン-3-イル基、1,9-フ ェナンスロリンー4ーイル基、1,9ーフェナンスロリンー5ーイル基、1,9 ーフェナンスロリンー6-イル基、1,9-フェナンスロリン-7-イル基、1 , 9-フェナンスロリン-8-イル基、1, 9-フェナンスロリン-10-イル 基、1,10-フェナンスロリンー2-イル基、1,10-フェナンスロリンー 3-イル基、1,10-フェナンスロリン-4-イル基、1,10-フェナンス ロリン-5-イル基、2,9-フェナンスロリン-1-イル基、2,9-フェナ ンスロリンー3ーイル基、2,9ーフェナンスロリンー4ーイル基、2,9ーフ ェナンスロリンー5ーイル基、2,9ーフェナンスロリンー6ーイル基、2,9 ーフェナンスロリンー 7 ーイル基、2,9 ーフェナンスロリンー8ーイル基、2 , 9-フェナンスロリン-10-イル基、2, 8-フェナンスロリン-1-イル 基、2,8-フェナンスロリンー3-イル基、2,8-フェナンスロリンー4-イル基、2,8-フェナンスロリン-5-イル基、2,8-フェナンスロリン-6ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー7ーイル基、2,8ーフェナンスロリ ンー9ーイル基、2,8ーフェナンスロリンー10ーイル基、2,7ーフェナン スロリン-1-イル基、2,7-フェナンスロリン-3-イル基、2,7-フェ ナンスロリンー4ーイル基、2,7ーフェナンスロリンー5ーイル基、2,7ー フェナンスロリンー6ーイル基、2,7ーフェナンスロリンー8ーイル基、2, 7-フェナンスロリンー9-イル基、2,7-フェナンスロリンー10-イル基 、1-フェナジニル基、2-フェナジニル基、1-フェノチアジニル基、2-フ ェノチアジニル基、3ーフェノチアジニル基、4ーフェノチアジニル基、1ーフ

R1 及びR2 の置換もしくは無置換の炭素数2~30のアルコキシカルボニル基は-COOYと表され、Yの例としてはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ローブチル基、sーブチル基、イソブチル基、tーブチル基、ローペンチル基、ローベンチル基、ローヘキシル基、ローヘプチル基、ローオクチル基、とドロキシメチル基、1-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシエチル基、2-ヒドロキシイソブチル基、1,2-ジヒドロキシエチル基、1,3-ジヒドロキシイソプロピル基、2,3-ジヒドロキシーtーブチル基、1,2,3-トリヒドロキシプロピル基、クロロメチル基、1-クロロエチル基、2-クロロエチル基、2-クロロイソブラピル基、1,2-ジクロロエチル基、1,3-ジクロロイソプロピル基、プロモメチル基、1,2-ジプロモエチル基、2-ブロモイソブチル基、1,2-ジプロモエチル基、2-ブロモイソブチル基、1,2-ジプロモエチル基、1,3-ジプロモイソプロピル基、2,3-ジプロモーナーブチル基、1,2-ジプロモエチル基、2-ブロモアリアロピル基、2,3-ジプロモーナーブチル基、1,2,3-トリプロモプロピル基、コードメチル基、1-コードエチル基、2-ヨードエチル基、2-コードイソブチル基、1,2

ージョードエチル基、1,3ージョードイソプロピル基、2,3ージョードーセーブチル基、1,2,3ートリョードプロピル基、アミノメチル基、1ーアミノエチル基、2ーアミノイソブチル基、1,2ージアミノエチル基、1,3ージアミノイソプロピル基、2,3ージアミノーセーブチル基、1,2,3ートリアミノプロピル基、シアノメチル基、1ーシアノエチル基、2ーシアノエチル基、2ーシアノエチル基、2ーシアノエチル基、2ーシアノエチル基、1,2,3ードリシアノプロピル基、2,3ージシアノーセーブチル基、1,2,3ートリシアノプロピル基、二、1,2ージニトロエチル基、2ーニトロエチル基、2ーニトロエチル基、2ーニトロエチル基、2ーニトロエチル基、2ーニトロエチル基、2ーニトロエチル基、2ーニトロエチル基、1,3ージニトロイソプロピル基、2,3ージニトローセーブチル基、1,2,3ートリニトロプロピル基等が挙げられる。

R,及びR。の置換もしくは無置換の炭素数3~40のシリル基の例としては、トリメチルシリル基、トリエチルシリル基、トリプロピルシリル基、トリブチルシリル基、トリペンチルシリル基、トリヘキシルシリル基、tーブチルジメチルシリル基等のトリアルキルシリル基の他、ジアルキルアリールシリル基、アルキルジアリールシリル基、トリアリールシリル基等が挙げられ、アルキル基及びアリール基としては、前記と同様のものが挙げられる。

Ar」にAr。及びR」とR。が互いに結合し環状構造を形成する場合の例としては、下記のような構造が挙げられる。



上記一般式(B)において、A'は、下記一般式(2)~(12)から選ばれる基であり、置換もしくは無置換の炭素数1~30のアルキル基、又は置換もしくは無置換のフェニル基により置換されていてもよい。但し、Bがアリールアミノ基で置換されている場合は、A'はアリールアミノ基で置換されたフェニル基ではない。

(2)~(12)式中、 Ar_1 ~ Ar_3 は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の炭素数 6~30のアリール基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 6~30のアリーレン基、 Ar_5 は置換もしくは無置換の炭素数 6~30の3価の芳香族残基である。 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、

ヒドロキシル基、置換もしくは無置換のアミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ のアルケニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアカルギル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアカルギル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアカルボニル基、

一般式(B)の(2)~(12)式における Ar_1 ~ Ar_5 、 R_1 及び R_2 の具体例は、一般式(A)の(1)~(11)式における Ar_1 ~ Ar_5 、 R_1 及び R_2 と同様である。

一般式(A)及び(B)の各基における置換基の例としては、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、置換もしくは無置換アミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換もしくは無置換のアルケニル基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換のアルコキシ基、置換もしくは無置換の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の芳香族複素環基、置換もしくは無置換のアラルキル基、置換もしくは無置換のアリールオキシ基、置換もしくは無置換のアカルキル基、置換もしくは無置換のアリールオキシ基、置換もしくは無置換のアルコキシカルボニル基、カルボキシル基等が挙げられる。

また、一般式(A)における式(1)~(11)、及び一般式(B)における式(2)~(12)は、それぞれ独立に、炭素数1~30のアルキル基、又は炭素数5~30のシクロアルキル基で置換されていると好ましい。

本発明の一般式(A)及び(B)で表される新規芳香族化合物の具体例を以下に示すが、これら例示化合物に限定されるものではない。

(A6) (A1) (A2) (A7) . (EA) (8A) (A4) (A9) (A5) (A10)

Me

(A 13)

(A14)

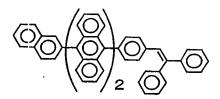
(A15)

(A22)

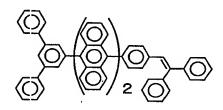
(A23)

(A24)

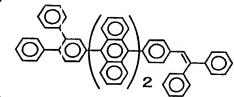
(B1)



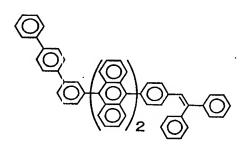
(B2)



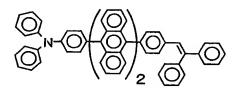
(B3)



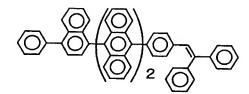
(B4)



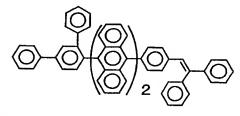
(B5)



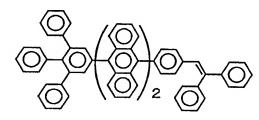
(B6)



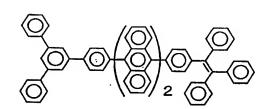
(B7)



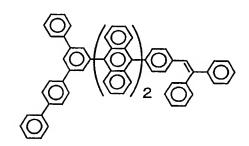
(B8)



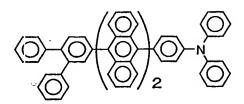
(B9)



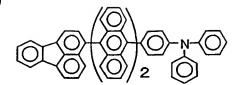
(B10)



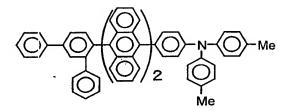
(B11)



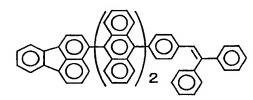
(B16)



(B12)

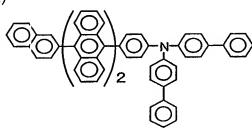


(B17)

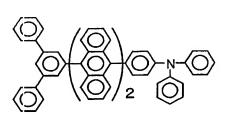


(B18)

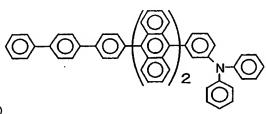
(B13)



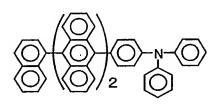
(B14)



(B19)



(B15)



(B20)

(B22)

(B23)

(B24)

本発明の上記一般式(A)及び(B)の芳香族化合物は、有機EL素子用材料として使用することが好ましい。

本発明の有機EL素子は、陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層からなる有機薄膜層が挟持されている有機エレクトロルミネッセンス素子において、該有機薄膜層の少なくとも1層が、前記一般式(A)又は(B)の芳香族化合物を単独もしくは混合物の成分として含有する。

前記有機薄膜層が、電子輸送層及び/又は正孔輸送層を有し、該電子輸送層及び/又は正孔輸送層が、前記一般式(A)又は(B)の芳香族化合物を単独もしくは混合物の成分として含有すると好ましい。

また、前記発光層が、さらにアリールアミン化合物及び/又はスチリルアミン 化合物を含有すると好ましい。

アリールアミン化合物としては、下記一般式(C)で表されるアリールアミン 化合物が好ましい。

$$Ar_6 - \left(\begin{array}{c} Ar_7 \\ Ar_8 \end{array} \right) m \tag{C}$$

(式中、Ar。は、炭素数が $6\sim40$ の芳香族基であり、Ar,及びAr。は、それぞれ独立に、水素原子又は炭素数が $6\sim20$ の芳香族基である。 $mは1\sim4$ の整数である。)

Ar。の炭素数が6~40の芳香族基のうち、好ましい核原子数6~40のアリール基としては、フェニル、ナフチル、アントラニル、フェナンスリル、ピレニル、ココニル、ビフェニル、ターフェニル、ピローリル、フラニル、チオフェニル、ベンゾチオフェニル、オキサジアゾリル、ジフェニルアントラニル、インドリル、カルバゾリル、ピリジル、ベンゾキノリル、フルオランテニル、アセナフトフルオランテニル等が挙げられる。また、好ましい核原子数6~40のアリーレン基としては、フェニレン、ナフチレン、アントラニレン、フェナンスリレン、ピレニレン、コロニレン、ビフェニレン、ターフェニレン、ピローリレン、フラニレン、チオフェニレン、ベンゾチオフェニレン、オキサジアゾリレン、ジフェニルアントラニレン、インドリレン、カルバゾリレン、ピリジレン、ベンゾキノリレン、フルオランテニレン、アセナフトフルオランテニレン等が挙げられる。

なお、炭素数が $6\sim4$ 0の芳香族基は、さらに置換基により置換されていてもよく、好ましい置換基としては、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基(エチル基、メチル基、 $i-\mathcal{I}$ ロピル基、 $n-\mathcal{I}$ ロピル基、 $s-\mathcal{I}$ チル基、 $t-\mathcal{I}$ チル基、ペンチル基、ヘキシル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等)、炭素数 $1\sim6$ のアルコキシ基(エトキシ基、メトキシ基、 $i-\mathcal{I}$ ロポキシ基、 $n-\mathcal{I}$ ロポキシ基、 $s-\mathcal{I}$ トキシ基、 $t-\mathcal{I}$ トキシ基、ペントキシ基、ヘキシルオキシ基、シクロペントキシ基、シクロペキシルオキシ基等)、核原子数 $6\sim4$ 0のアリール基、核原子数 $6\sim4$ 0のアリール基で置換されたアミノ基、核原子数 $6\sim4$ 0のアリール基を有するエステル基、炭素数 $1\sim6$ 0のアルキル基を有するエステル基、シアノ基、 $1\sim6$ 00アルキル基を有するエステル基、シアノ基、 $1\sim6$ 00アルキル基を有するエステル基、シアノ基、 $1\sim6$ 00アルキル基を有するエステル基、シア

また、 Ar_7 及び Ar_8 の炭素数が $6\sim20$ の芳香族基としては、 Ar_8 の炭素数が $6\sim40$ の芳香族基のうち炭素数が $6\sim20$ のものが挙げられる。

前記アリールアミン化合物の例としては、トリフェニルアミン、ジフェニルナフチルアミン、ジフェニルピレニルアミン等が挙げられる。

スチリルアミン化合物としては、下記一般式(D)で表されるスチリルアミン 化合物が好ましい。

$$Ar_9 \qquad \begin{array}{c} & & & \\ &$$

(式中、Ar 。は、フェニレン、ビフェニレン、ターフェニレン、スチルベンジスチリルアリーレンよりなる 2 価の基であり、Ar 10 及びAr 11 は、それぞれ独立に、水素原子又は炭素数が $6\sim3$ 0 の芳香族基であり、Ar 9、Ar 10 及びAr 11 は置換されいてもよく、Ar 10 及びAr 11 の少なくとも一方がスチリル基で置換されている。n は、 $1\sim4$ の整数である。)

Ar。、Ario及びAriiの置換基としては、前記一般式(C)のAr。で挙

げたものと同様のものが挙げられる。

本発明における有機EL素子の素子構造の具体例としては、電極間に有機薄膜層を1層あるいは2層以上積層した構造であり、(陽極、発光層、陰極)、(陽極、正孔輸送層、発光層、電子輸送層、陰極)、(陽極、正孔輸送層、発光層、陰極)、(陽極、発光層、電子輸送層、陰極)等の構造が挙げられる。本発明における芳香族化合物は上記のどの有機薄膜層に用いられてもよく、他の正孔輸送材料、発光材料、電子輸送材料にドープさせることも可能である。

また、本発明の有機EL素子の好ましい形態に、電子を輸送する領域又は陰極と有機薄膜層の界面領域に、還元性ドーパントを含有する素子がある。ここで、還元性ドーパントとは、電子輸送性化合物を還元ができる物質と定義される。したがって、一定の還元性を有するものであれば、様々なものが用いられ、例えば、アルカリ金属、アルカリ土類金属、希土類金属、アルカリ金属の酸化物、アルカリ金属のかロゲン化物、アルカリ土類金属の酸化物、アルカリ土類金属ののであれば、アルカリ土類金属ののであれば、様々なものが用いられ、例えば、アルカリ金属、アルカリ土類金属の酸化物、アルカリ土類金属のハロゲン化物、アルカリ土類金属ののででできる。の有機錯体、アルカリ土類金属の有機錯体、希土類金属の有機錯体からなる群から選択される少なくとも一つの物質を好適に使用することができる。

好ましい還元性ドーパントとしては、Na(仕事関数:2.36eV)、K(仕事関数:2.28eV)、Rb(仕事関数:2.16eV)およびCs(仕事関数:1.95eV)からなる群から選択される少なくとも一つのアルカリ金属や、Ca(仕事関数:2.9eV)、Sr(仕事関数:2.0~2.5eV)、及びBa(仕事関数:2.52eV)からなる群から選択される少なくとも一つのアルカリ土類金属が挙げられ、仕事関数が2.9eV以下のものが特に好ましい。これらのうち、より好ましい還元性ドーパントは、K、Rb及びCsからなる群から選択される少なくとも一つのアルカリ金属であり、さらに好ましくは、Rb又はCsであり、最も好ましのは、Csである。これらのアルカリ金属は、特に還元能力が高く、電子注入域への比較的少量の添加により、有機EL素子に

おける発光輝度の向上や長寿命化が図られる。また、仕事関数が 2.9 e V U下の還元性ドーパントとして、これら 2 種以上のアルカリ金属の組合わせも好ましく、特に、Cs を含んだ組み合わせ、例えば、Cs とNa、Cs とK、Cs とR b あるいはCs とNa とK との組み合わせであることが好ましい。Cs を組み合わせて含むことにより、還元能力を効率的に発揮することができ、電子注入域への添加により、有機 EL 素子における発光輝度の向上や長寿命化が図られる。

本発明の有機EL素子は、陰極と有機薄膜層の間に絶縁体や半導体で構成される電子注入層をさらに設けても良い。この時、電流のリークを有効に防止して、電子注入性を向上させることができる。このような絶縁体としては、アルカリ金属カルコゲナイド、アルカリ土塁金属カルコゲナイド、アルカリ金属のハロゲン化物及びアルカリ土塁金属のハロゲン化物からなる群から選択される少なくとも一つの金属化合物を使用するのが好ましい。電子注入層がこれらのアルカリ金属カルコゲナイド等で構成されていれば、電子注入性をさらに向上させることができる点で好ましい。具体的に、好ましいアルカリ金属カルコゲナイドとしては、例えば、LizO、LiO、NazSe、NaO等が挙げられ、好ましいアルカリ土類金属カルコゲナイドとしては、例えば、CaO、BaO、SrO、BeO、BaS、CaSeが挙げられる。また、好ましいアルカリ金属のハロゲン化物としては、例えば、LiF、NaF、KF、LiCI、KCI、NaCI等が挙げられる。また、好ましいアルカリ土類金属のハロゲン化物としては、例えば、CaFz、BaFz、SrFz、MgFz、BeFz等のフッ化物や、フッ化物以外のハロゲン化物が挙げられる。

電子輸送層を構成する半導体としては、Ba、Ca、Sr、Yb、Al、Ga、In、Li、Na、Cd、Mg、Si、Ta、Sb及びZnの少なくとも一つの元素を含む酸化物、窒化物又は酸化窒化物等の一種単独又は二種以上の組み合わせが挙げられる。また、電子輸送層を構成する無機化合物が、微結晶又は非晶質の絶縁性薄膜であることが好ましい。電子輸送層がこれらの絶縁性薄膜で構成

されていれば、より均質な薄膜が形成されるために、ダークスポット等の画素欠陥を減少させることができる。なお、このような無機化合物としては、上述したアルカリ金属カルコゲナイド、アルカリ土塁金属カルコゲナイド、アルカリ金属のハロゲン化物およびアルカリ土塁金属のハロゲン化物等が挙げられる。

本発明の有機EL素子の陽極は、正孔を正孔輸送層又は発光層に注入する役割を担うものであり、4.5 e V以上の仕事関数を有することが効果的である。本発明に用いられる陽極材料の具体例としては、酸化インジウム錫合金(ITO)、酸化錫(NESA)、金、銀、白金、銅等が適用できる。また陰極としては、電子輸送層又は発光層に電子を注入する目的で、仕事関数の小さい材料が好ましい。

本発明の有機EL素子の各層の形成方法は特に限定されず、従来公知の真空蒸着法、スピンコーティング法等による形成方法を用いることができる。本発明の有機EL素子に用いる、前記一般式(A)又は(B)で表される化合物を含有する有機薄膜層は、真空蒸着法、分子線蒸着法(MBE法)あるいは溶媒に解かした溶液のディッピング法、スピンコーティング法、キャスティング法、バーコート法、ロールコート法等の塗布法による公知の方法で形成することができる。

本発明の有機EL素子の各有機薄膜層の膜厚は特に制限されないが、一般に膜厚が薄すぎるとピンホール等の欠陥が生じやすく、逆に厚すぎると高い印加電圧が必要となり効率が悪くなるため、通常は数nmから $1\mu m$ の範囲が好ましい。

以上のように、有機EL素子の有機薄膜層に本発明の新規芳香族化合物を用いることにより、発光輝度及び発光効率が高く、色純度が高く、青色系に発光し、さらに高温安定性に優れた有機EL素子を得ることができ、この有機EL素子は、例えば電子写真感光体、壁掛けテレビ用フラットパネルディスプレイ等の平面発光体、複写機、プリンター、液晶ディスプレイのバックライト又は計器類等の光源、表示板、標識灯、アクセサリー等に好適に用いられる。

次に、実施例を用いて本発明をさらに詳しく説明するが、本発明はこれらの実 施例に限定されるものではない。

合成例1(化合物(AI)の合成)

(1) 9-(2- ナフチル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、9-ブロモアントラセン(3g, 12mmol)、2-ナフタレンボロン酸(2.4 g, 14mmol, 1.2eq)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.28g, 0.24mmol, 2%Pd)をジメトキシエタン(40ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(4.5g, 42mmol, 3eq/20ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別し、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体を得た。これを、沸騰ジメトキシエタン(30ml)に懸濁し、放冷後、ろ別、ジメトキシエタン、アセトンで洗浄して灰色固体(82%, crude)を得た。これをショートカラム(シリカゲル/ジクロロメタン)で精製して淡黄色固体(2.7g, 収率 74%)を得た。このものは、「HーNMRにより9-(2-ナフチル)アントラゼンと同定された。

'H-NMR (CDC1₃, TMS) δ 7.2-7.7 (9H, m), 7.8-8.1 (6H, m), 8.51 (1H, s). (2) 9-ブロモ-10-(2- ナフチル) アントラセンの合成

9-(2- ナフチル) アントラセン(2.7g, 8.9mmol) を無水(N,N-ジメチルホルムアミド) DMF(50ml)に懸濁し、(N-ブロモスクシンイミド) NBS(1.7g, 9.6 mmol, ...1eq)の無水DMF溶液(6ml) を加えて、室温で10時間攪拌し、一晩放置した。反応混合物を水(50ml)で希釈し、固体をろ別、メタノールで洗浄して淡黄色固体(3.2g,収率 94%) を得た。このものは、「H-NMRにより9-ブロモ-10-(2- ナフチル) アントラセンと同定された。

 1 H-NMR (CDC1₃, TMS) δ 7.2-7.7 (9H, m), 7.8-8.1 (4H, m), 8.62 (2H, d, J=8Hz).

(3) 9-(4-(2,2-ジフェニルビニル) フェニル) -10-(2- ナフチル) アントラセン(化合物(A1))の合成

Ar雰囲気下、9-ブロモ-10-(2- ナフチル) アントラセン(3.2g, 8.4mmol)、4-

(2,2-ジフェニルビニル)フェニルボロン酸(2.8g, 9.3mmol, 1.1eq)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.19g, 0.16mmol, 2%Pd)をトルエン(30ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(3g, 28mmol, 3eq/15ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別し、トルエン、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体(3.7g)を得た。これを沸騰トルエン(40ml)に懸濁し、放冷後、ろ別して淡黄色固体(3.4g,収率 73%)を得た。このものの「H-NMRの測定結果は以下のようであった。

¹H-NMR (CDCl₃, TMS) δ 7.15 (1H, s), 7.2-7.4 (17H, m), 7.5-7.8 (8H, m), 7.8-8.1 (4H, m).

さらに、得られた固体 (3.4g) を 340 $^{\circ}$ C/ 10^{-6} Torrで 1 時間昇華精製することにより淡黄色固体 (2.9g) を 得た。このものは、FDMS(フィールドディソープションマス分析)により目的物(A 1)であることを確認した。また、エネルギーギャップ Eg、イオンポテンシャル Ip 及びガラス転移温度 Tg の測定結果を以下に示す。

FDMS, calcd for $C_{4.4}H_{3.0}=558$, found m/z=558 (M+, 100).

λmax, 397, 378, 359nm (PhMe)

Fmax, 438nm (PhMe, $\lambda \exp 397$ nm)

Ip=5.71eV (100nW, 27Y/eV)

Tg=108℃.

合成例 2 (化合物 (A 2) の合成)

(1) 9-(3,5- ジブロモフェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、9-ヨードアントラセン(8.7g, 29mmol, 1.1eq)、3,5-ジブロモフェニルボロン酸(7.3g, 26mmol)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.67g, 0.58mmol, 2%Pd)をトルエン(80ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(8.3g, 78mmol, 3eq/40ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をから有機層を分取、飽和食塩水で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去して黄色固

体を得た。これをジクロロメタン(20ml)に懸濁し、固体をろ別して、ジクロロメタン+へキサンで洗浄して淡黄色固体(5.1g, 収率 48%, 1^{st} crop)を得た。ろ液をカラムクロマトグラフィ(シリカゲル/ヘキサン、ヘキサン+5%ジクロロメタン)で精製して淡黄色固体(4.2g, 収率 39%, 2^{nd} crop)を得た。合計、淡黄色固体(9.3g, 収率 87%)を得た。このものは、「1H-NMRにより9-(3, 4-ジブロモフェニル)アントラセンと同定された。

 1 H-NMR (CDC1₃, TMS) δ 7. $\hat{3}$ -7. 6 (8H, m), 7. 85 (1H, t, J=2Hz), 8. 0-8. 1 (2H, m), 8. 49 (1H, s).

(2) 9-(3,5- ジフェニルフェニル) アントラセンの合成

 1 H-NMR (CDC1₃, TMS) δ 7.3-7.6 (10H, m), 7.7-7.9 (8H, m), 8.01 (1H, s), 8.05 (2H, dd, J=9Hz, 2Hz), 8.52 (1H, s).

FDMS, calcd for $C_{32}H_{22}=406$, found m/z=406 (M+, 100).

(3) 9-ブロモ-10-(3,5- ジフェニルフェニル) アントラセンの合成

9-(3,5- ジフェニルフェニル) アントラセン(3.6g, 8.9mmol) を無水DMF(6 0ml) に懸濁し、NBS(1.9g, 11mmol, 1.2eq) の無水DMF溶液(7ml) を加えて、室温で10時間攪拌し、一晩放置した。反応混合物を水(50ml)で希釈し、固体を

ろ別、メタノールで洗浄して淡黄色固体(3.9g,収率 90%) を得た。このものは、 † H $^{-}$ N M R により9 $^{-}$ ブロモ $^{-}$ 10 $^{-}$ (3,5 $^{-}$ ジフェニルフェニル) アントラセンと同定された。

¹H-NMR (CDCl₃, TMS) δ 7.3-7.9 (18H, m), 8.01 (1H, t, J=2Hz), 8.62 (2H, d, J=9Hz).

(4)9-(4-(2,2-ジフェニルビニル)フェニル)-10-(3,5-ジフェニルフェニル) アントラセン(化合物(A2))の合成

Ar雰囲気化、9-ブロモ-10-(3,5- ジフェニルフェニル) アントラセン(3.9g,8.0mmol)、4-(2,2- ジフェニルビニル) フェニルボロン酸(2.7g,9.0mmol,1.1eq)、テトラキス(トリフェニルホスフィン) パラジウム(0)(0.18g,0.16mmol,2 %Pd)をトルエン(30ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(2.9g,27mmol,3eq/15ml)を加えて10時間還流した。反応混合物から有機層を分取、飽和食塩水(30ml)で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去してかっ色固体を得た。これをカラムクロマトグラフィ(シリカゲル/ヘキサン+10%ジクロロメタン、ヘキサン+20%ジクロロメタン)で精製して白色固体(4.3g,収率81%)を得た。このものの「H-NMRの測定結果は以下のようであった。

¹H-NMR (CDC1₃, TMS) δ 7.15(1H, s), 7.2-7.5 (24H, m), 7.7-7.9 (10H, m), 8.02 (1H, t, J=2Hz).

さらに、得られた固体(4.3g)を360 $\mathbb{C}/10^{-6}$ Torrで1時間昇華精製することにより淡黄色固体(3.2g)を得た。このものは、FDMSにより目的物(A2)であることを確認した。また、Eg、Ip及びTgの測定結果を以下に示す。

FDMS, calcd for $C_{52}H_{36}=660$, found m/z=660 (M+, 100).

 $\lambda \max$, 397, 377, 359nm (PhMe)

Fmax, 435nm (PhMe, $\lambda ex=397$ nm)

Ip=5.82 ϵ !V (100nW, 60Y/eV)

Tg=120℃.

合成例3(化合物(A3)の合成)

(1) 9-(3,4- ジクロロフェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、3,4-ジクロロフェニルボロン酸(2.7g, 14mmol, 1.1eq)、9-ブロモアントラセン(3.3g, 13mmol)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.3g, 0.26mmol, 2%Pd)をトルエン(40ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(4.5g, 42mmol, 3eq/20ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別してPd黒を除き、ろ液から有機層を分取、飽和食塩水(30ml)で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去して淡褐色オイルを得た。これに少量のメタノールを加えてフラスコの壁をこすると結晶化したので、ろ別し、メタノールで洗浄して淡黄色固体(3.7g,収率88%)を得た。このものは、「HーNMRにより9-(3,4-ジクロロフェニル)アントラセンと同定された。

¹H-NMR (CDCl₃, TMS) δ 7. 2-7. 7 (9H, m), 8. 02 (2H, dd, J=7Hz, 2Hz), 8. 48 (1H, s).

(2) 9-(3.4- ジフェニルフェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、フェニルボロン酸 (3.6g, 30 mmol, 2.7 eq) 、9-(3,4-30 mmol, 2.7 eq) 、9-(3,4-30 mmol, 3.7 g, 10 mmol) 、30 mmol, 20 mmol 、30 mmol, 30 mmol 、30 mmol 、 $30 \text$

 1 H-NMR (CDCl₃, TMS) δ 7.1-7.7 (17H, m), 7.8-8.1 (4H, m), 8.49 (1H, s).

FDMS, calcd for $C_{32}H_{22}=406$, found m/z=406 (M+, 100).

(3) 9-(3,4- ジフェニルフェニル)-10- ブロモアントラセンの合成

9-(3,4- ジフェニルフェニル)アントラセン(3.7g, 9.1mmol) を無水DMF(5 0ml) に懸濁し、NBS(1.8g, 10mmol, 1.1eq) の無水DMF溶液(10ml)を加えて、50℃で5分間加熱して反応混合物を均一に溶かした。その後、室温で4 時間攪拌し、一晩放置した。反応混合物を水(50ml)で希釈し、固体をろ別、メタノールで洗浄して淡黄色固体(4.2g,収率 95%) を得た。このものは、「HーNMRにより9-(3,4- ジフェニルフェニル)-10- ブロモアントラセンと同定された。「H-NMR (CDC13, TMS) δ .2-7.7 (17H, m), 7.85 (2H, d, J=8Hz), 8.61 (2H, d, J=8Hz).

(4)9-(3,4-ジフェニルフェニル)-10-(4-(2,2-ジフェニルビニル)フェニル)アントラセン(化合物(A3))の合成

Ar雰囲気下、9-(3,4-ジフェニルフェニル)-10-ブロモアントラセン(3.0g,6.2mmol)、4-(2,2-ジフェニルビニル)フェニルボロン酸(2.0g,6.7mmol,1.1eq)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.14g,0.12mmol,2 %Pd)をトルエン(20ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(2.1g,20mmol,3eq/10ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別し、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体(3.7g)を得た。これを沸騰トルエン(40ml)に懸濁し、放冷後、ろ別して淡黄色固体(3.6g,収率88%)を得た。このものの「H-NMRの測定結果は以下のようであった。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC1₃, TMS) δ .0-7.9 (36H, m), all-H.

さらに、得られた固体 (3.6g) を 340 $\mathbb{C}/10^{-6}$ Torrで 1 時間昇華精製することにより淡黄色固体 (2.1g) を得た。このものは、FDMSにより目的物(A3)であることを確認した。また、Eg、Ip及びTgの測定結果を以下に示す。

FDMS, calcd for $C_{52}H_{36}=660$, found m/z=660 (M+, 100).

 $\lambda \max$, 398, 378, 359nm (PhMe)

Fmax, 437nm (PhMe, $\lambda ex=398$ nm)

Ip=5.82eV (100nW, 64Y/eV)

Tg=122℃.

合成例 4 (化合物 (A 4)) の合成

(1) 9-(3- クロロフェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、3-クロロフェニルボロン酸(3.3g, 21mmol, 1.1eq)、9-ブロモアントラセン(5.0g, 19mmol)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.5g, 0.43mmol, 2%Pd)をトルエン(60ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(6.8g, 64mmol, 3eq/35ml)を加えて10時間還流した。反応混合物から有機層を分取、飽和食塩水(30ml)で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去して黄色オイルを得た。これをカラムクロマトグラフィ(シリカゲル/ヘキサン+5%ジクロロメタン)で精製して淡黄色固体(5.2g,収率95%)を得た。このものは、「HーNMRにより9-(3-クロロフェニル)アントラセンと同定された。

¹H-NMR (CDCl₃, TMS) δ .2-7.7 (10H, m), 7.7-7.8 (2H, m), 8.48 (1H, s).

(2) 9-(3-(4-フェニルフェニル) フェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、4-ビフェニルボロン酸(3.6g, 18mmol, 1.3eq)、9-(3-クロロフェニル)アントラセン(4.1g, 14mmol)、ジクロロ(1,1'-ビス(ジフェニルホスフィノ)フェロセン)ニッケル(II)(0.3g, 0.44mmol, 3%Ni)、無水リン酸カリウム(1Cg, 47mmol, 2.7eq)を無水ジオキサン(70ml)に懸濁し、90℃で7時間加熱した。反応混合物に水(50ml)とトルエン(100ml)を加え、有機層を分取し、飽和食塩水(30ml)で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去して淡褐色固体を得た。これを沸騰エタノール(50ml)+トルエン(10ml)に懸濁し、放冷後、ろ別してエタノールで洗浄して白色固体(4.8g,収率84%)を得た。このものは、「HーNMRにより9-(3-(4-フェニルフェニル)フェニル)アントラセンと同定された。「H-NMR (CDCl3, TMS) δ .3-7.8 (19H, m), 8.03 (2H, d, J=7Hz), 8.49 (1H, s).

(3) 9-(3-(4-フェニルフェニル) フェニル)-10- ブロモアントラセンの合成 9-(3-(4-フェニルフェニル) フェニル) アントラセン (4.8g, 12mmol) を無水 DMF (70ml) に懸濁し、NBS (2.3g, 13mmol, 1.1eq) の無水DMF溶液(15ml) を加えて、40℃で15分間加熱して反応混合物を均一に溶かした。その後、室温で 7 時間攪拌し、一晩放置した。反応混合物を水(50ml)で希釈し、固体をろ別、メタノールで洗浄して淡黄色固体(5.2g,収率 89%) を得た。このものは、「HーNMRにより9-(3-(4-フェニルフェニル) フェニル)-10- ブロモアントラセンと同定された。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃, TMS) δ 7.3-7.8 (19H, m), 8.61 (2H, d, J=9Hz).

(4)9-(3-(4-フェニルフェニル)フェニル)-10-(4-(2,2- ジフェニルビニル)フェニル)アントラセン(化合物(A4))の合成

Ar雰囲気下、9-(3,4-ジフェニルフェニル)-10-ブロモアントラセン(3.0g,6.2mmol)、4-(2,2-ジフェニルビニル)フェニルボロン酸(2.0g,6.7mmol,1.1eq)、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.14g,0.12mmol,2 %Pd)をトルエン(20ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(2.1g,20mmol,3eq/10ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別し、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体を得た。これを沸騰トルエン(30ml)に懸濁し、放冷後、ろ別して淡黄色固体(3.0g,収率73%)を得た。このものの「H-NMRの測定結果は以下のようであった。

 1 H-NMR (CDCl₃, TMS) δ 7.15 (1H, s), 7.2-7.4 (22H, m), 7.6-7.8 (13H, m)

さらに、得られた固体 (3.0g) を 340 $^{\circ}$ C/ 10^{-6} Torrで 1 時間昇華精製することにより淡黄色固体 (2.6g) を得た。このものは、FDMSにより目的物(A4)であることを確認した。また、Eg、Ip及びTgの測定結果を以下に示す。FDMS, calcd for $C_{5\,2}$ H $_{3\,6}$ =660, found m/z=660 (M+, 100). λ max, 397, 377, 358nm (PhMe)

Fmax, 434nm (PhMe, $\lambda ex=397$ nm)

Ip=5.83eV (100nW, 82Y/eV)

Tg=115℃.

合成例 5 (化合物 (A5))の合成

(1)9-(4- クロロフェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、4-クロロフェニルボロン酸(5.0g, 32 mmol, 1.1 eq)、9-ブロモアントラセン(7.5g, 29 mmol)、テトラキス(トリフェニルホスフィン) パラジウム(0) (0.7g, 0.61 mmol, 2% Pd) をトルエン(100 ml) に懸濁し、2 M炭酸ナトリウム水溶液(10g, 94 mmol, 3 eq/50 ml) を加えて10 時間還流した。反応混合物を5 別して Pd黒を除き、5 液から有機層を分取、飽和食塩水(30 ml)で洗浄、硫酸マグネシウムで乾燥、溶媒留去して白色固体を得た。これを沸騰エタノール(50 ml) に懸濁し、放冷後5 lm、5 lm 5 lm

(2)9-(4- クロロフェニル)-10- ブロモアントラセンの合成

9-(4- クロロフェニル) アントラセン (4.0g, 14mmol) を無水DMF(60ml)に 懸濁し、NBS(2.5g, 14mmol, leq) の無水DMF溶液(10ml)を加えて、室温で 7時間攪拌し、一晩放置した。反応混合物を水(70ml)で希釈し、固体をろ別、メ タノールで洗浄して淡黄色固体(4.6g,収率 89%) を得た。このものは、「H-N MRにより9-(4- クロロフェニル)-10- ブロモアントラセンと同定された。

 $^{1}\text{H-NMR}$ (CDC1₃, TMS) δ 7.3-7.7 (10H, m), 8.60 (2H, d, J=9Hz).

(3)9-(4- クロロフェニル)-10-(4-(2,2- ジフェニルビニル) フェニル) アントラセンの合成

Ar雰囲気下、9-(4- クロロフェニル)-10- ブロモアントラセン(2.0g, 5.4mmol)、4-(2,2- ジフェニルビニル)フェニルボロン酸(1.8g, 6.0mmol, 1.1eq)、テ

トラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)(0.12g, 0.10mmol, 2%Pd)をトルエン(20ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(1.9g, 18mmol, 3eq/10ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別し、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体(2.4g, 収率 82%)を得た。このものは、「H-NMRにより9-(4- クロロフェニル)-10-(4-(2,2- ジフェニルビニル)フェニル)アントラセンと同定された。

¹H-NMR (CDCI₃, TMS) δ 7.14 (1H, s), 7.2-7.4 (20H, m), 7.5-7.7 (6H, m). (4) 9-(4- ジフェニルアミノフェニル)-10-(4-(2,2- ジフェニルビニル) フェニル) アントラセン(化合物(A 5))の合成

Ar雰囲気化、9-(4- クロロフェニル)-10-(4-(2, 2- ジフェニルビニル) フェニル) アントラセン(2.4g, 4.4mmol)、ジフェニルアミン(0.9g, 5.3mmol, 1.2eq)、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)(0.1g, 0.11mmol, 5%Pd)、トリナーブチルホスフィン/トルエン溶液(66wt%, 0.05ml, 0.16mmol, 0.7eq to Pd)、ナトリウムナーブトキシド(0.6g, 6.3mmol, 1.4eq)を無水トルエン(20ml)に懸濁し、8 時間還流した。反応混合物をろ別し、トルエン、水、メタノールで洗浄して緑色固体を得た。これを沸騰トルエン(40ml)に懸濁し、放冷後、ろ別して緑色固体(2.4g, 81%)を得た。このものの「H-NMRの測定結果は以下のようであった。

 1 H-NMR (CDC1₃, TMS) δ 7.0-7.4 (33H, m), 7.6-7.9 (4H, m).

さらに、得られた固体(2.4g)を360 $C/10^{-6}$ Torrで1 時間昇華精製することにより淡黄色固体(1.9g)を得た。このものは、FDMSにより目的物(A3) であることを確認した。また、Eg、Ip及びTgの測定結果を以下に示す。

FDMS, calcd for $C_{52}H_{37}N=675$, found m/z=675 (M+, 100).

 $\lambda \max$, 398, 379, 360, 307nm (PhMe)

Fmax, 457nm (PhMe, $\lambda ex=398$ nm)

Ip=5. 73eV (200nW, 16Y/eV)

Tg=114°C.

合成例6(化合物(All))の合成

9-(4-ジフェニルアミノフェニル)-10-(3,4-ジフェニルフェニル) アントラセン(化合物(All))の合成

Ar雰囲気化、9-(4- クロロフェニル)-10-(3, 4-ジフェニルフェニル) アントラセン(2.3g, 4.4mmol)、ジフェニルアミン(0.9g, 5.3mmol, 1.2eq)、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)(0.1g, 0.11mmol, 5%Pd)、トリセーブチルホスフィン/トルエン溶液(66wt%, 0.05ml, 0.16mmol, 0.7eq to Pd)、ナトリウムセーブトキシド(0.6g, 6.3mmol, 1.4eq)を無水トルエン(20ml)に懸濁し、8時間還流した。反応混合物をろ別し、トルエン、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体を得た。これを沸騰トルエン(40ml)に懸濁し、放冷後、ろ別して淡黄色固体(2.2g,収率 78%)を得た。このものは、「HーNMR及びFDMSにより化合物(A11)であることを確認した。

合成例7(化合物(A14))の合成

9-(4- ジフェニルアミノフェニル)-10-(3,5-ジフェニルフェニル) アントラセン (化合物(A 1 4)) の合成

Ar雰囲気化、9-(4-0007 x = 10)-10-(3,5-ジフ x = 10) アントラセン(2.3g, 4.4mmol)、ジフ x = 10 (0.9g, 0.3mmol, 0.2eq)、トリス(ジベンジリデンアセトン)ジパラジウム(0)(0.1g, 0.11mmol, 0.3eq)、トリtーブチルホスフィン/トルエン溶液(0.2eq)を無水トルエン(0.3eq) に懸濁し、0.3eq to Pd)、ナトリウムt-ブトキシド(0.6eq, 0.3eq) を無水トルエン(0.3eq) に懸濁し、0.3eq 時間還流した。反応混合物をろ別し、トルエン、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体を得た。これを沸騰トルエン(0.3eq) に懸濁し、放冷後、ろ別して淡黄色固体(0.3eq) を得た。このものは、「0.3eq) を得た。このものは、「0.3eq) を得た。このものは、「0.3eq) であることを確認した。

合成例 8 (化合物 (A 2 0)) の合成

9-(9,9- ジメチルフルオレン-2- イル)-10-(4-(2,2- ジフェニルビニル) フェニル) アントラセン(化合物(A20))の合成

Ar雰囲気下、9-(9,9- ジメチルフルオレン-2- イル)-10- ブロモアントラセン (2.8g, 6.2mmol) 、4-(2,2- ジフェニルビニル) フェニルボロン酸(2.0g, 6.7mm ol, 1.1eq)、テトラキス (トリフェニルホスフィン) パラジウム(0)(0.14g, 0.1 2mmol, 2%Pd)をトルエン(20ml)に懸濁し、2M炭酸ナトリウム水溶液(2.1g, 20mmol, 3eq/10ml)を加えて10時間還流した。反応混合物をろ別し、水、メタノールで洗浄して淡黄色固体を得た。これを沸騰トルエン(30ml)に懸濁し、放冷後、ろ別して淡黄色固体(3.0g,収率 78%) を得た。このものは、「HーNMR及びFDM Sにより化合物(A20)であることを確認した。

実施例1

25 mm×75 mm×1.1 mm厚のITO透明電極付きガラス基板(ジオマティック社製)をイソプロピルアルコール中で超音波洗浄を5分間行なった後、UVオゾン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ラインが形成されている側の面上に前記透明電極を覆うようにして膜厚60 nmのN,N'ービス(N,N'ージフェニルー4ーアミノフェニル)ーN,Nー β ーナフチルー4,4'ージアミノー1,1'ービフェニル膜(TPD232膜)を成膜した。このTPD232膜は、正孔注入層として機能する。続けて、このTPD232膜上に膜厚20 nmのN,N,N,N,一テトラキス(4ービフェニル)ー4,4'ーベンジジン膜(BPTPD膜)を成膜した。このBPTPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、BPTPD膜上に膜厚40 nmの上記化合物(A1)を蒸着し成膜した。この膜は、発光層として機能する。この膜上に膜厚10 nmの下記A1 q膜を成膜した。このA1 q膜は、電子注入層として機能する。この後還元性ドーパントであるLi(Li源:サエスゲッター社製)とA1 qを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてA1 q:Li膜(膜厚10 n m)を形成した。この

Alq:Li膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

この素子は直流電圧 6 Vで発光輝度 1 7 6 c d / m 2 、発光効率 2 . 2 c d / A の青色発光が得られた。

さらにこの素子を封止後、100℃の恒温槽に500時間放置した後、倍率20倍の実体顕微鏡によって発光面に輝点又は色の変化が生じているなどで欠陥が生じているかを観察し評価する高温保存試験を行った。以上の結果を表1に示す

実施例 2~10

実施例1において、化合物(A1)の代わりに表1に記載した化合物を用いた 以外は同様にして有機EL素子を作製した。これらの素子の電圧、発光輝度、発 光効率、発光色、化合物のガラス転移温度Tg及び高温保存試験結果を表1に示 した。

比較例1

実施例1において、化合物(A1)の代わりに米国特許第5935721号明細書に記載のアリールアントラセン化合物である下記(C1)を用いた以外は同様にして有機EL素子を作製した。この素子の電圧、発光輝度、発光効率、発光色、化合物のガラス転移温度Tg及び高温保存試験結果を表1に示した。

比較例 2

実施例1において、化合物(A1)の代わりに特開2000-273056号 公報に記載のアリールアントラセン化合物である下記(C2)を用いた以外は同 様にして有機EL素子を作製した。この素子の電圧、発光輝度、発光効率、発光 色、化合物のガラス転移温度Tg及び高温保存試験結果を表1に示した。

(C2)

比較例3

実施例 1 において、化合物(A 1)の代わりに特開 2 0 0 0 - 2 7 3 0 5 6 号 公報に記載のアリールアントラセン化合物である下記(C 3)を用いた以外は同様にして有機 E L 素子を作製した。この素子の電圧、発光輝度、発光効率、発光色、化合物のガラス転移温度 T g 及び高温保存試験結果を表 1 に示した。

			表	1			
-	発光層の	電圧	発光輝度	発光効率	発光色	化合物のTg	高温保存試験
	化合物	(V)	(cd/m^2)	(cd/A)		(℃)	
実施例1	(A1)	6.0	176	2. 2	青	108	良好
実施例 2	(A2)	6. 0	200	2. 3	青	120	良好
実施例3	(A3)	6. 0	161	3. 1	青	122	良好
実施例4	(A4)	6. 0	110	2. 3	青	115	良好
実施例5	(A5)	6. 0	780	2. 0	青	114	良好
実施例 6	(A6)	6. 0	180	2. 8	青緑	112	良好
実施例7	(A10)	6. 0	250	2. 9	青	128	良好
実施例8	(A20)	6. 0	180	3. 1	青	124	良好
実施例 9	(B1)	6. 0	260	2 . 2	青	156	良好
実施例 10	(B2)	6.0	3 1 3	3. 1	青	152	良好
比較例1	(C1)	6.0	120	2. 1	青緑	ND	結晶化
比較例2	(C2)	6. 0	125	2. 1	青	95	結晶化
比較例3	(C3)	6.0	153	2. 5	青	109	結晶化

※高温保存試験結果においては、発光面に輝点又は色の変化が生じているなどに より欠陥が生じていない場合を良好とし、輝点、色の変化が生じている場合を結 晶化とした。Tgの欄におけるNDはDSC(示差走査熱量測定)により観測さ れなかったということである。

表1に示したように、対称性の良いC1を用いた比較例1では、結晶化が生じ 発光面に欠陥が生じ、発光色も青緑色であり青色の純度が優れていない。また、 比較例 2 及び 3 における化合物 C 2 及び C 3 は分子構造の左右が非対象であるが 、結晶化が生じており、Tgが低いためであると考えられる。本発明の化合物は 非対称でありかつTgが比較的高いため、高温保存試験の結果は良好であった。 実施例11

25 mm×75 mm×1. 1 mm厚のITO透明電極付きガラス基板(旭硝子 社製)をイソプロピルアルコール中で超音波洗浄を5分間行なった後、UVオゾ ン洗浄を30分間行なった。洗浄後の透明電極ライン付きガラス基板を真空蒸着 装置の基板ホルダーに装着し、まず透明電極ラインが形成されている側の面上に 前記透明電極を覆うようにして膜厚60nmのTPD232を成膜した。このT PD232膜は、正孔注入層として機能する。続けて、このTPD232膜上に

膜厚20nmのBPTPD膜を成膜した。このBPTPD膜は正孔輸送層として機能する。さらに、BPTPD膜上に膜厚40nmの上記化合物(A1)を蒸着し成膜した。この膜は、発光層として機能する。この時同時に下記スチリルアミン系の発光分子(D1)を7重量%添加した。この膜上に膜厚20nmのAlq膜を成膜した。このAlq膜は、電子注入層として機能する。この後還元性ドパントであるLi(Li源:サエスゲッター社製)とAlqを二元蒸着させ、電子注入層(陰極)としてAlq:Li膜を形成した。この膜上に金属Alを蒸着させ金属陰極を形成し有機EL素子を形成した。

この素子は直流電圧 5.5 V で発光輝度 2.00 c d / m 2 、発光効率 5.5 c d / A の青色発光が得られた。また、初期輝度 5.00 c d / m 2 にて一定電流駆動を行ったところ輝度が半減する時間(半減寿命)は 3.000 時間であった。

比較例 4

実施例1において、化合物(A1)の代わりに米国特許第05935721号明細書に記載のアリールアントラセン化合物である上記(C1)を用いた以外は同様にして有機EL素子を作製した。この素子の電圧、発光輝度、発光効率、発光色、化合物のガラス転移温度Tg及び高温保存試験結果を表1に示した。

この素子は、直流電圧 5.5 V で発光輝度 1.80 C d / m 2 、発光効率 5.0 C d / A の青色発光が得られた。また、初期輝度 5.00 C d / m 2 にて一定電流駆動を行ったところ輝度が半減する時間(半減寿命)は 1.500 時間と短かった

産業上の利用可能性

0

以上詳細に説明したように、本発明の新規芳香族化合物を利用すると、発光輝度及び発光効率が高く、色純度が高く、青色系に発光し、さらに高温安定性に優れ長寿命の有機エレクトロルミネッセンス素子が得られる。このため、本発明の有機エレクトロルミネッセンス素子は、各種電子機器の光源等として極めて有用である。

請求の範囲

1. 下記一般式(A)で表される新規芳香族化合物。

A - A r - B (A)

「式中、Arは、置換もしくは無置換のアントラセンディール基である。Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim6$ 0の複素環基又は置換もしくは無置換の炭素数 $5\sim6$ 0のアリール基である。Aは、下記一般式(1) \sim (11)から選ばれる基であり、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim3$ 0のアルキル基、又は置換もしくは無置換のフェニル基により置換されていてもよい。但し、Bがアリールアミノ基で置換されている場合は、Aはアリールアミノ基で置換されたフェニル基ではない。

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{3}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{5}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{3}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{3}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{3}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{3}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{5}$$

$$Ar_{1}$$

$$Ar_{2}$$

$$Ar_{3}$$

$$Ar_{4}$$

$$Ar_{5}$$

$$Ar_{7}$$

$$A$$

(式中、 $Ar_1 \sim Ar_3$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ のアリール基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ のアリーレン基、 Ar_5 は置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ の 3 価の芳香族残基である。 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、置換もしくは無置換のアミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換もしくは無置換の炭

素数 $1 \sim 30$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ のアルケニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 40$ の芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 40$ の芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアラルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアリールオキシ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 30$ のシリル基、又はカルボキシル基である。また、 $1 \sim 30$ と $1 \sim 30$ に結合し環状構造を形成してもよい。)

- 2. 前記一般式 (A) において、Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim6$ 0 の複素環基又はアルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $5\sim6$ 0 のアリール基である請求項1に記載の新規芳香族化合物。
- 3. 下記一般式(B)で表される新規芳香族化合物。

$$A' - Ar - Ar - B$$
 (B)

〔式中、Arは、置換もしくは無置換のアントラセンディール基である。Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim60$ の複素環基又は置換もしくは無置換の炭素数 $5\sim60$ のアリール基である。A は、下記一般式(2)~(12)から選ばれる基であり、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim30$ のアルキル基、又は置換もしくは無置換のフェニル基により置換されていてもよい。但し、Bがアリールアミノ基で置換されている場合は、A はアリールアミノ基で置換されたフェニル基ではない。

(式中、 $Ar_1 \sim Ar_3$ は、それぞれ独立に、置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ のアリール基、 Ar_4 は置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ のアリーレン基、 Ar_5 は置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim 30$ の 3 価の芳香族残基である。 R_1 及び R_2 は、それぞれ独立に、水素原子、ハロゲン原子、ヒドロキシル基、

置換もしくは無置換のアミノ基、ニトロ基、シアノ基、置換もしくは無置換の炭素数 $1 \sim 3~0$ のアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ のアルケニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 4~0$ のシクロアルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $5 \sim 4~0$ の 芳香族炭化水素基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ の 芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ の 芳香族複素環基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 4~0$ の アラルキル基、置換もしくは無置換の炭素数 $2 \sim 3~0$ のアルコシキカルボニル基、置換もしくは無置換の炭素数 $3 \sim 4~0$ のシリル基、又はカルボキシル基である。また、Ar」とAr。及びR」とR。は、それぞれ独立に、互いに結合し環状構造を形成してもよい。式(1~2)のpは、0 又は1 である。)〕

- 4. 前記一般式(B)において、Bは、アルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $2\sim6$ 0の複素環基又はアルケニル基もしくはアリールアミノ基が1置換した炭素数 $5\sim6$ 0のアリール基である請求項3に記載の新規芳香族化合物。
- 5. 有機エレクトロルミネッセンス素子用材料である請求項1~4のいずれかに 記載の新規芳香族化合物。
- 6. 陰極と陽極間に少なくとも発光層を含む一層又は複数層からなる有機薄膜層が挟持されている有機エレクトロルミネッセンス素子において、該有機薄膜層の少なくとも1層が、請求項 $1\sim 4$ のいずれかに記載の芳香族化合物を単独もしくは混合物の成分として含有する有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 7. 前記有機薄膜層が、電子輸送層及び/又は正孔輸送層を有し、該電子輸送層及び/又は正孔輸送層が、請求項1~4のいずれかに記載の芳香族化合物を単独もしくは混合物の成分として含有する有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 8. 前記発光層が、さらにアリールアミン化合物を含有する請求項6に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

9. 前記発光層が、さらにスチリルアミン化合物を含有する請求項6に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

- 10.電子輸送領域、又は陰極と有機薄膜層の界面領域に、還元性ドーパントを含有する請求項6に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。
- 11. 青色系発光する請求項6に記載の有機エレクトロルミネッセンス素子。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Facsimile No.

International application No.

			PCT/J	P03/04905		
	SIFICATION OF SUBJECT MATTER Cl ⁷ C07C15/60, 13/66, 13/567, C09K11/06, H05B33/14, 33/	211/54, C07D /22	209/86, 21	5/04,		
According to	to International Patent Classification (IPC) or to both	national classification an	d IPC			
l	S SEARCHED		- <u></u>			
Int.	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ (CO7C15/60, 13/66, 13/567, 211/54, CO7D209/86, 215/04, CO9K11/06, HO5B33/14, 33/22					
	tion searched other than minimum documentation to the					
CAPL	Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN)					
T	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document, with indication, where a		nt passages	Relevant to claim No.		
х	WO 02/14244 A1 (Mitsui Chem: 21 February, 2002 (21.02.02) & JP 2002-154993 A & EF & US 2003/87126 A1	,		1-11		
X A	WO 01/76323 A1 (Idemitsu Kos 11 October, 2001 (11.10.01), & JF 2001-284050 A & EF & US 2002/48688 A1	1,3,5-11 2,4				
X A	JP 2001-97897 A (Idemitsu Ko 10 April, 2001 (10.04.01), (Family: none)	1,5-11 2				
X	JP 11-329732 A (Toppan Print 30 November, 1999 (30.11.99), (Family: none)	1,5-11 2				
× Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent famil	y annex.			
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance earlier document but published on or after the international filing date document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "C" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed Date of the actual completion of the international search 13 June, 2003 (13.06.03) "It is document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention cannot document of particular relevance; the claimed invention cannot considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family Date of mailing of the international search report 01 July, 2003 (01.07.03)						
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office Authorized officer						

Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.,
PCT/JP03/04905

C (Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No
X A	WO 01/72673 A1 (Idemitsu Kosan Co., Ltd.), 04 Cctober, 2001 (04.10.01), & EP 1182183 A1 & US 2002/48687 A1	3,5-11
X A	EP 681019 A2 (TDK Corp.), 08 November, 1995 (08.11.95), & JP 8-12600 A & US 5635308 A	3,5-11 4
	•	

電話番号 03-3581-1101 内線 3443

発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC)) Int. Cl⁷ C07C15/60, 13/66, 13/567, 211/54, C07D209/86, 215/04, C09K11/06, H05B33/14, 33/22 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. Cl⁷ C07C15/60, 13/66, 13/567, 211/54, C07D209/86, 215/04, C09K11/06, H05B33/14, 33/22 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS (STN), CAOLD (STN), REGISTRY (STN) 関連すると認められる文献 引用文献の 関連する カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 X WO 02/14244 A1 (三井化学株式会社) 1-11 2002. 02. 21 & JP 2002-154993 A & EP 1221434 A1 & US2003/87126 A1 X WO 01/76323 A1 (出光興産株式会社) 1, 3, 5-11 Α 2001. 10. 11 & JP 2001-284050 A 2, 4 & EP 1191822 A1 & US2002/48688 A1 X J₽ 2001-97897 A (出光興産株式会社) 1, 5–11 Α 2001.04.10 (ファミリーなし) 2 区欄の続きにも文献が列挙されている。 パテントファミリーに関する別紙を参照。 * 引用文献のカテゴリー の日の後に公表された文献 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって もの 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 の理解のために引用するもの 以後に公表されたもの 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 文献 (理由を付す) 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 よって進歩性がないと考えられるもの 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願 「&」同一パテントファミリー文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送り1.07.03 13.06.03 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 4 H 9357 日本国特許庁(ISA/JP) 藤森 知郎

郵便番号100~8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	JP 11-329732 A (凸版印刷株式会社) 1999.11.30 (ファミリーなし)	1, 5-11 2
X A	WO 01/72673 A1 (出光與産株式会社) 2001.10.04 & EP 1182183 A1 & US2002/48687 A1	3, 5-11 4
X A	EP 681019 A2 (TDK Corporation) 1995. 11. 08 & JP 8-12600 A & US 5635308 A	3, 5–11 4
·		
,		
14t-1-12 C. C. C. C.		